DEMANDE INTERNATIONALE PUBLIEE EN VERTU DU TRAITE DE COOPERATION EN MATIERE DE BREVETS (PCT)

(51) Classification internationale des brevets 6 : C07C 63/66, A61K 31/19, C07C 63/74, 229/00, C07D 333/00, 257/04, C07F 9/02

(11) Numéro de publication internationale:

WO 97/26237

FR

A1

- (43) Date de publication internationale: 24 juillet 1997 (24.07.97)
- (21) Numéro de la demande internationale: PCT/FR97/00079

(22) Date de dépôt international:

16 janvier 1997 (16.01.97)

(30) Données relatives à la priorité:

17 janvier 1996 (17.01.96)

(71) Déposant (pour tous les Etats désignés sauf US): CENTRE EUROPEEN DE BIOPROSPECTIVE - CEB [FR/FR]; Place Colbert, 24 bis, rue Jacques-Boutrolle, Boîte postale 24, F-76131 Mont-Saint-Aignan Cédex (FR).

(72) Inventeurs; et

(75) Inventeurs/Déposants (US seulement): LEBLOND, Bertrand [FR/FR]; 10, rue de Fontenelle, F-76000 Rouen (FR). DARRO, Francis [BE/BE]; Bâtiment A, Boîte 60, Avenue Victor-Olivier, B-1070 Bruxelles (BE). DEYINE, Abdallah [FR/FR]; 35, rue Saint-Gervais, F-76000 Rouen (FR). SALES-SALLANS, Véronique [FR/FR]; 12, square Francis-Poulenc, F-76240 Le-Mesnil-Esnard (FR). DUHAMEL, Pierre [FR/FR]; 32, rue Jacques-Boutrolle, F-76130 Mont-Saint-Aignan (FR). KISS, Robert [BE/BE]; 4, rue Cour au Bois, B-1440 Wautier-Braine (BE). SCHOOFS, Alain-René [FR/FR]: Apartement 179, 1, square Henri-Régnault, F-92400 Courbevois (FR). GERMAIN, Pierre [FR/FR]; 16, avenue Marceau, F-87500 Saint-Yrieix-la-Perche (FR).

POURRIAS, Bertrand [FR/FR]; Résidence du Chat Noir, 3, route de Jouy, F-02860 Bieves (FR).

(74) Mandataire: BREESE-MAJEROWICZ; 3, avenue de l'Opéra, F-75001 Paris (FR).

(81) Etats désignés: AL, AM, AT, AU, AZ, BB, BG, BR, BY, CA, CH, CN, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, GB, GE, HU, IS, JP, KE, KG, KP, KR, KZ, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MD, MG, MK, MN, MW, MX, NO, NZ, PL, PT, RO, RU, SD, SE, SG, SI, SK, TJ, TM, TR, TT, UA, UG, US, UZ, VN, brevet ARIPO (KE, LS, MW, SD, SZ, UG), brevet eurasien (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), brevet européen (AT, BE, CH, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE), brevet OAPI (BF, BJ, CF, CG, Cl, CM, GA, GN, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

Publiée

Avec rapport de recherche internationale.

- (54) Title: AROMATIC POLYCYCLIC RETINOID-TYPE DERIVATIVES, METHOD FOR PREPARING SAME, AND USE THEREOF FOR MAKING PHARMACEUTICAL AND COSMETIC COMPOSITIONS
- (54) Titre: DERIVES POLYCYCLIQUES AROMATIQUES DE TYPE RETINOIDE, LEUR PROCEDE DE PREPARATION ET LEUR UTILISATION POUR LA FABRICATION DE COMPOSITIONS PHARMACEUTIQUES ET COSMETIQUES

(57) Abstract

Novel aromatic polycyclic retinoid-type derivatives of general formula (I), wherein groupings R3 and R4 attached to the double bond between carbons 11 and 12 are cis groupings, and pharmaceutical and cosmetic compositions containing same, are disclosed.

(57) Abrégé

La présente invention concerne de nouveaux dérivés polycycliques aromatiques de type rétinoïde de la formule générale (I), dans laquelle les groupements R3 et R4 portés par la double liaison entre les carbones 11 et 12 sont en cis, ainsi que les compositions pharmaceutiques et cosmétiques les contenant.

UNIQUEMENT A TITRE D'INFORMATION

Codes utilisés pour identifier les Etats parties au PCT, sur les pages de couverture des brochures publiant des demandes internationales en vertu du PCT.

AT	Arménie	GB	Royaume-Uni	MW	Malawi
AT	Autriche	GE	Géorgie	MX	Mexique
ΑU	Australie	GN	Guinée	NE	Niger
BB	Barbade	GR	Grèce	NL.	Pays-Bas
BE	Belgique	HU	Hongrie	NO	Norvège
BF	Burkina Faso	IE	Irlande	NZ	Nouveile-Zélande
BG	Bulgarie	IT	kalie	PL	
BJ	Bénin	JP	Japon	PT	Pologne
BR	Brésil	KE	Kenya	RO	Portugal Roumanie
BY	Bélarus	KG	Kirghizistan	RU	
CA	Canada	KP	République populaire démocratique	SD	Fédération de Russie Soudan
CF	République centrafricaine		de Corée	SE	
CG	Congo	KR	République de Corée	SG	Suède
CH	Suisse	KZ	Kazakhstan	SI	Singapour Slovénie
Cl	Côte d'Ivoire	LI	Liechtenstein	SK	
CM	Cameroun	LK	Sri Lanka	SN	Slovaquie
CN	Chine	LR	Libéria	SZ.	Sénégal
CS	Tchécoslovaquie	LŤ	Lituanie	TD	Swaziland
CZ	République tchèque	LU	Luxembourg	TG	Tchad
DE	Allemagne	LV	Lettonie	TJ	Togo
DK	Danemark	MC	Monaco	TT	Tadjikistan
EE	Estonie	MD	République de Moldova	UA.	Trmité-et-Tobago
ES	Espagne	MG	Madagascar		Ukraine
FI	Finlande	ML	Mali	UG	Ouganda
FR	France	MN	Mongolie	US	Etats-Unu d'Amérique
GA	Gabon	MR	Mauritanie	UZ	Ouzbékistan
	- 	MIK	Maurianie	VN	Viet Nam

WO 97/26237 PCT/FR97/00079

DÉRIVÉS POLYCYCLIQUES AROMATIQUES DE TYPE RÉTINOIDE LEUR PROCÉDÉ DE PRÉPARATION ET LEUR UTILISATION POUP LA FABRICATION DE COMPOSITIONS PHARMACEUTIQUES ET COSMETIQUES.

La présente invention concerne des dérivés polycycliques aromatiques de type rétinoïdes de formule générale :

10

5

dans laquelle les groupements R_3 et R_4 portés par la double liaison entre les carbones 11 et 12 sont en cis et R_1 , R_2 , R_3 R_4 , R_5 , R_6 , R_7 , X_1 , X_2 et X_3 ont les significations suivantes :

15

- R₁ représente un atome d'hydrogène, un radical alkyle inférieur, ou un groupe de formule -CH₂OH, -OH, -CHO, -COOH, -COR₈, -CH₂OCOR₉, -SH, -S-alkyl, -PO₃H₂, p-hydroxyphénylaminocarbonyl, tétrazol-5-ylaminocarbonyl, tétrazol-5-yl, 5-trifluorométhyl-tétrazoyl, et quand cela est possible leurs sels avec des acides tolérés physiologiquement, où R₈ et R₉ sont :

25

20

. un atome d'hydrogène, un groupe -OH, un radical alkyle inférieur ou un groupe de formule -OR10, où R10 représente un radical alkyle ramifié ou non ayant de 1 à 20 atomes de carbone, un radical alkényle ramifié ou non ayant de 2 à 20 atomes de carbone, un radical aryle ou aralkyle, ou

un groupe aminé de formule :

 $-N \left\langle r \right\rangle$

5

10

15

20

25

30

r', dans laquelle r et r', identiques ou différents, représentent un atome d'hydrogène, un radical alkyle inférieur, un radical aryle ou aralkyle, un reste d' α -aminoacide, un reste de sucre ou un hétérocycle dans lequel r et r' pris ensemble forment un hétérocycle.

- R2 représente un atome d'hydrogène, un atome d'halogène et plus particulièrement un atome de fluor, un radical alkyle inférieur, un groupe de formule -COOH, -OR11, -SR11, -(CF2) $_{\rm n}$ CF3 où n est un nombre entier compris entre 0 et 10, ou un groupe -OCOR11, et quand cela est possible leurs sels avec des acides tolérés physiologiquement, ou un groupe aminé de formule :

-N r', dans laquelle r et r' ont la même signification que précédemment, et R₁₁ représente un atome d'hydrogène, un radical alkyle inférieur, un radical fluoroalkyle ayant de l à 6 atomes de carbone et de 3 à 7 atomes de fluor, un radical aryle ou un radical aralkyle.

- R3 représente un atome d'hydrogène, un radical trifluorométhyle, un radical aryle, un radical aralkyle ou un radical alkyle inférieur éventuellement substitué par un hydroxyle ou par un ou plusieurs atomes de fluor, par un alcoxy inférieur ou par un groupe de formule -(C=0)R12, dans laquelle R12 représente un atome d'hydrogène, un radical alkyle inférieur, un radical hydroxyle, un radical alcoxy inférieur ou un groupe aminé de formule :

 $\begin{array}{c} \text{ ''} \\ \text{ -N '} \\ \text{ ''} \text{ , dans laquelle r et r' ont la même signification} \\ \text{ que précédemment.} \end{array}$

- R4 représente un atome d'hydrogène ou un radical aryle.

- R5 représente un atome d'hydrogène, un radical alkyle inférieur, un atome d'halogène, un radical

20

75

3()

35

tluoroalkyle ayant de 1 à 6 atomes de carbone et de 3 à 7 atomes de fluor, ou un groupe de formule -OR13 où R13 représente un atome d'hydrogène, un radical alkyle inférieur, un radical aryle ou un radical aralkyle ou un groupement trifluorométhyle.

- X₁ est choisi parmi un atome de carbone, un atome d'oxygène ou un atome de soufre, et alors,
 - R5 et R6 sont :
- . des radicaux méthyles ou éthyles, dans le cas $10 6\dot{u}$ X_1 est un atome de carbone,
 - . rien dans le cas où \mathbf{X}_1 est un atome de soufre ou un atome d'oxygène,
 - . un ou deux atomes d'oxygène dans le cas où χ_1 est un atome de soufre (cas d'un sulfoxyde -SO- ou d'une sulfone -SO2-).
 - X₂ et X₃, identiques ou différents, représentent un atome de carbone ou un atome d'azote, ou encore X₂-X₃ sont un seul atome de soufre, d'oxygène, ou d'azote, ainsi le noyau porteur de X₂ et X₃ peut être benzénique, pyridinique, thiophénique, furanique, pyrrolique, ou, dans le cas où X₂ est un atome d'oxygène et X₃ un atome de carbone, C₁₃ et C₁₄ représente un seul et même atome de carbone, ainsi le noyau porteur de X₂ et X₃ peut être isoxazolique.

A titre de sels pharmaceutiquement acceptables des dérivés précédents, on peut citer de manière non limitative : les sels d'acides acétique, chlorhydrique, cinnamique, citrique, formique, hydrobromique, hydroiodique, hydrofluorique, malonique, méthanesulfonique, oxalique, picrique, maléique, lactique, nicotinique, phénylacétique, phosphorique, succinique, sulfurique, tartrique, les sels d'ammonium, de pipérazine, de diéthylamine, de nicotinamide, d'urée, de sodium, de potassium, de calcium, de magnésium, de zinc, de lithium, de méthylamino, de diméthylamino, de triméthylamino, de tris(hydroxyméthyl)aminométhane.

15

20

25

30

35

Le terme alkyle ou alcoxy inférieur désigne des groupes de l à 6 atomes de carbone linéaires ou ramifiés tels que les radicaux méthyle, éthyle, propyle, isopropyle, butyle, isobutyle, butyle secondaire, méthoxy, éthoxy, propoxy, isopropoxy, butyloxy, isobutyloxy, butyloxy secondaire.

L'acide tout-trans rétinoïque, métabolite de la vitamine A présente un grand nombre de propriétés biologiques. Plusieurs molécules construites à partir de modifications chimiques de cet acide ont été synthétisées et se sont révélées biologiquement actives. Ces analogues synthétiques et leurs dérivés sont appelés rétinoïdes, selon la définition de Sporn, M. B. et Roberts, A. B., Ciba. Found. Symp., 113, 1-5, 1985. Parmi ces composés, on peut citer ceux décrits dans les demandes de brevet européen publiées sous les numéros 350 846, 303 186, 253 302, dans la demande de brevet internationale PCT publiée sous le numéro WO 93/11755, ou encore dans les brevets américains 5 300 522, 5 420 273, 4 578 498 et les brevets allemands 3602473 et 3715955, ainsi que dans les articles de Marcia I. Dawson et al. (J. Med. Chem., 1989, 32, 1504-1517; J. Med. Chem., 1993, 36, 2605-2613).

Les composés qui présentent une activité de type rétinoïde sont utiles pour le traitement des mammifères et plus particulièrement de l'homme par chimioprévention et par chimiothérapie, notamment dans le traitement des symptômes de nombreuses maladies telles que les dermatoses, l'acné, la maladie de Darier, le psoriasis, l'icthyose, l'eczéma. Ces composés sont aussi utilisés pour le traitement et la prévention de maladies cancéreuses et de nombreuses maladies hyperproliferatives malignes telles que les cancers du sein, de la prostate, du poumon, de la tête et du cou, ainsi que de certains types de cancers d'origine épithéliale et des leucémies myélocytaires. Les composés présentant une activité de type rétinoïde sont aussi utiles pour le traitement et la prévention de l'athérosclérose, de

WO 97/26237

10

15

20

25

30

35

la resténose issue d'hyperprolifération néointimale, des pathologies hyperprolifératives bénignes telles que l'hyperplasie endométriale, l'hypertrophie bégnine de la prostate, la rétinopathie proliférative, pour le traitement des maladies auto-immunes et des désordres immunologiques tels que le lupus érythémateux, pour le traitement et la prévention de maladies associées au métabolisme des lipides et pour le traitement des effets du soleil sur la peau.

Toutefois, ces composés de type rétinoïde présentent des effets secondaires importants, notamment une forte irritation au niveau de la peau et des muqueuses, une toxicité lipidique, et sont même tératogènes, ce qui rend leur usage délicat en clinique (Kistler, A. et al. Arch Toxicol, 64 : 616-622 ; "Retinoids in Oncology", Edited by Waun Ki Hong & Reuben Lotan, The University of Texas M. D. Anderson Cancer Center, Houston, Texas, USA, Marcel Dekker Inc., pages 127-146 ; "Retinoids in Clinical Practice", Edited by Gideon Koren The Motherisk Program, The Hospital for Sick Children and The University of Toronto, Toronto, Ontario, Canada, Marcel Dekker Inc.).

Les effets néfastes rapportés ci-dessus ont conduit la Demanderesse à rechercher des dérivés polycycliques aromatiques de type rétinoïde actifs dans le traitement et la prévention des maladies précédentes mais ne présentant pas d'effets secondaires.

De façon surprenante, la Demanderesse a mis en évidence que les composés de formule I dans laquelle les groupements R3 et R4 de la double liaison entre les carbones 11 et 12 sont de configuration cis présentent une activité supérieure à celle des isomères trans correspondants ou du mélange d'isomères cis/trans, et pourraient ne pas présenter les effets secondaires notamment tératogènes généralement associés à l'usage des composés de type rétinoïde. L'art antérieur et notamment les brevets et demandes de brevet sus-mentionnés indiquent logiquement l'existence d'isomères cis et trans du fait de

WO 97/26237

10

15

^()

25

3()

35

la double liaison entre les carbones 11 et 12, mais s'intéressent spécifiquement aux composés de configuration trans car cette configuration est celle rencontrée dans l'arotinoïde de référence : l'acide (E) 4-{2-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-naphtalényl)-1-propényl} benzoique (TTNPB).

Toujours conformément à la structure du TTNPB, ces composés de l'art antérieur sont caractérisés par la présence d'un substituant, plus particulièrement d'un méthyle, sur le carbone 11 (R4 = -CH3 dans la formule I), alors que le carbone 13 n'est pas substitué (R3 = H dans la formule I), alors que les composés de l'invention possèdent, au contraire, un substituant, notamment un alkyle, au niveau du carbone 12 et pas au niveau du carbone 11.

Les travaux de recherche réalisés par la Demanderesse sur les dérivés de formule générale (I) dont les groupements R3 et R4 sont en cis, l'ont conduit à démontrer que ces composés présentent une activité intrinsèque leur permettant de moduler la prolifération et la différenciation cellulaire, et autorisant leur application dans le traitement et la chimioprévention de maladies telles que le cancer du sein, le cancer de la prostate, le cancer des poumons, les cancers cutanés et les leucemies promyélocytaires dans des compositions non tératogéniques.

La présente invention a donc pour objet les dérivés rétinoïdes polycycliques aromatiques de formule qénérale I définie précédemment, leur procédé de préparation ainsi que leur utilisation en médecine humaine et vétérinaire et en cosmétique.

Parmi les dérivés de formule (I), une série préférée est celle dans laquelle R3 représente un alkyle inférieur ou un radical trifluorométhyle ou un groupe -(CH2)nCF3 où n est un nombre entier compris entre 0 et 10, et R4 représente un atome d'hydrogène.

15

20

Une autre série préférée de dérivés de formule (I) selon l'invention sont ceux dans lesquels R2 représente un atome d'hydrogène et R1 représente un groupe tétrazoyle ou un groupe COOH. Parmi ces derniers, la série de dérivés pour lesquels R1 et R2 sont différents d'un groupe -COOH présentent des propriétés plus particulièrement intéressantes; de tels dérivés sont par exemple les composés désignés CB92834, CB77402, CB61692, CB63237 et CB39122 ci-dessous. Ces dérivés se distinguent donc nettement des composés de type rétinoïde issus du TTNPB de l'art antérieur qui portent sur le carbone 16 un groupe -COOH.

L'invention envisage à titre spécifique les dérivés de formule (I) suivants :

L'acide (Z) 2-{1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphthalényl)-2-propényl}pyridinyl-5-carboxylique, désigné CB38416 et répondant à la formule suivante :

L'acide (E) 4-[1-trifluorométhyl-2-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-1-éthényl] benzoïque, désigné CB36493 et répondant à la formule suivante :

L'acide (Z) 4-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-3,5,5,8,8-pentaméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl]benzoïque, désigné CB32706 et répondant à la formule suivante :

L'acide (E) 4-[1-trifluorométhy1-2-(5,6,7,8-tétrahydro-3,5,5,8,8-pentaméthy1-2-naphtalény1)-1-éthény1] benzoique, désigné CB62899 et répondant à la formule suivante :

10

5

L'acide (Z) 4-{1-(3',4'-dihydro-4',4' diméthyll',l'-dioxyde-2'H-1'-benzothiopyran-6'-yl)-2propényl}benzoïque, désigné CB72484 et répondant à la formule suivante :

Le (Z) 5-[4-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tetraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl]phényl]-1H-tétrazole, designe CB92834 et répondant à la formule suivante :

L'acide (E) 5-[4-[1-trifluorométhyl-2-(5,6,7,8tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-1ethényl]phényl]-1H-tétrazole, désigné CB77402 et répondant à la formule suivante :

Š

10

Le (Z) 5-[4-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-3,5,5,8,8-pentaméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl]phényl}-1H-tétrazole, désigné CB61692 et répondant à la formule suivante :

L'acide (E) 5-[4-[1-trifluorométhyl-2-(5,6,7,8-tétrahydro-3,5,5,8,8-pentaméthyl-2-naphtalényl)-1-éthényl]phényl]-1H-tétrazole, désigné CB63237 et répondant à la formule suivante :

Le (Z) 5-[4-[1-(3',4'-dihydro-4',4'-diméthyl-1',1'-dioxyde-2'H-1'-benzothiopyran-6'-yl)-2-propényl] phényl]-1H-tétrazole, désigné CB39122 et répondant à la formule suivante :

L'acide (Z) 2-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl]thiényl-5-carboxylique, désigné CB30382 et répondant à la formule survante :

Le (Z) 5-{2-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl)}5-thiényl}-1H tétrazole, désigné CB92855 et répondant à la formule suivante :

L'acide (2) 5-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl]pyridinyl-2-carboxylique, désigné CB16279 et répondant à la formule survante :

1()

15

L'acide (Z) 2-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-3,5,5,8,8-pentaméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl]pyridinyl-5-carboxylique, désigné CB90525 et répondant à la formule suivante :

L'acide (Z) 5-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-3,5,5,8,8-pentaméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl}pyridinyl-2-carboxylique, désigné CB56004 et répondant à la formule suivante :

L'acide (Z) 5-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl)]isoxazole-3-carboxylique, désigné CB73069 et répondant à la formule suivante :

15

L'acide (Z) 5-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-3,5,5,8,8-pentaméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl)]isoxazole-3-carboxylique, désigné CB54647 et répondant à la formule suivante :

Le (Z) 1-[4-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl]phényl]-5-trifluorométhyl-1H-tétrazole, désigné CB29830 et répondant à la formule suivante :

L'invention concerne aussi la préparation des dérivés de formule (I) et l'utilisation de ces derniers pour le traitement et la prévention des cancers du type tumeurs solides, tels que les cancers du sein, des poumons, de la prostate ou du foie, ainsi que pour le traitement et la prévention de maladies de la peau, tels que le psoriasis

15

et l'acné. L'invention concerne également les compositions pharmaceutiques ou cosmétiques contenant comme principe actif au moins un dérivé de formule (I).

Les dérivés de formule (I) et leurs isomères de configuration trans peuvent être obtenus selon la méthode connue de Wittig en condensant un composé de formule :

$$\begin{array}{c|c}
 & R_4 \\
 & PPh_3^+ Br \\
 & R_5
\end{array}$$

avec un composé de formule :

$$0 \xrightarrow{R_3} x_3 \xrightarrow{X_2} R_1$$

dans lesquelles R_1 , R_2 , R_3 , R_4 , R_5 , R_6 , R_7 , X_1 , X_2 et X_3 ont la même signification que dans la formule (I).

Les dérivés de formule (I) peuvent être préparés par tout autre méthode connue de l'homme du métier, telle qu'une déshydratation d'un alcool répondant à l'une ou l'autre des formules suivantes :

15

20

25

dans lesquelles R1, R2, R3, R4, R5, R6, R7, X1, X2 et X3 ont la même signification que dans la formule (I).

Il peut aussi s'agir d'une méthode du type Horner-Emmons consistant à condenser un composé carbonylé (aldéhyde ou cétone) de formule :

$$R_7$$
 R_6
 R_5

avec un phosphonate de formule :

EtO
$$R_3$$
 X_3 X_2 R_1

dans lesquelles R_1 , R_2 , R_3 , R_4 , R_5 , R_6 , R_7 , X_1 , X_2 et X_3 ont la même signification que dans la formule (I).

Les formes isomériques cis et trans des dérivés obtenus par ces différentes méthodes peuvent être séparées et purifiées soit au cours du processus de synthèse par changement de solvant ou addition de sel (March, J., Modern Organic Synthesis, 3rd Edition, Wiley Interscience, p. 845-854), soit au stade final, selon des techniques connues, telles que, par exemple, la recristallisation, l'HPLC préparative ou la chromatographie.

En outre, il est possible à partir des dérivés de formule (I) et de leurs isomères trans obtenus selon les méthodes précédentes, de préparer d'autres dérivés par des réactions classiques au niveau d'un ou plusieurs des radicaux R1, R2, R3, R4, R5, R6, R7, X1, X2 et X3. On peut citer par exemple les réactions suivantes :

- Un ester d'acide carboxylique de formule (I) dans laquelle R1 est un groupe -COOR10, peut être saponifié

15

20

25

30

35

par des méthodes connues, par exemple par traitement avec des solutions alcalines, plus spécialement par traitement avec une solution hydro-alcoolique d'hydroxyde de sodium ou de potassium à des températures comprises entre l'ambiante au point d'ébullition du mélange réactionnel. L'acide tarboxylique ainsi obtenu peut être transformé en amide via passage par un halogénure d'acide ou transformé en amide directement en utilisant une réaction de couplage peptidique, par exemple en utilisant comme agent de rouplage du carbonyldimidazole (CDI) et comme amine le 5-aminotétrazole en solution dans du THF à température ambiante (Paul R., Anderson G. W., J. Am. Chem. Soc., 82, 1596, 1960).

- Un acide carboxylique de formule (I) dans laquelle R₁ est un groupe -COOH, peut être converti par une méthode connue, par exemple par traitement avec du chlorure de thionyle, dans du toluène ou de la pyridine, ou par du trichlorure ou pentachlorure de phosphore dans du toluène, en chlorure d'acide. Ce chlorure d'acide peut être converti, en ester par réaction avec un alcool, ou en amide correspondant par réaction avec une amine.

- Un acide carboxylique ou un ester d'acide carboxylique de formule (I) dans laquelle R₁ est un groupe -COOH ou un groupe -COOR₁₀, peut être réduit par des méthodes connues de manière à donner l'alcool correspondant où R₁ est un groupe -CH₂OH.

- Un sulfure de formule (I), ou son isomère trans, dans laquelle X₁ est un atome de soufre (-S-), peut être oxydé en sulfoxyde (-SO-) ou en sulfone (-SO₂-), R₆ et R₇ sont alors identiques ou différents et représentent soit rien (cas d'un sulfure : -S-), soit un oxygène (cas d'un sulfoxyde :-SO-) ou deux oxygènes (cas d'une sulfone : -SO₂-). L'oxydation d'un groupement sulfure peut être réalisée en utilisant des agents d'oxydation tels que des périodates (par exemple le périodate de sodium) ou en utilisant des peracides organiques tel que l'acide m-

13

20

25

114

35

chloroperbenzolque (mCPBA). Quand l'oxydation est réalisée en utilisant un peracide organique, environ l'équivalent permet d'obtenir un sulfoxyde alors que l'utilisation de 2 équivalents de peracide conduisent à la sulfone.

- Un amide de formule (I) dans laquelle R₁ est un groupe -CONrr', peut être réduit par des méthodes connues de manière à donner un aldéhyde (R₁ = -CHO), par exemple par l'hydrure de diisobutylaluminium en solution dans le toluène, préférablement en utilisant du THF comme solvant réactionnel à des températures comprises entre - 78°C et l'ambiante.

- Un aldéhyde de formule (I) dans laquelle R₁ est un groupe -CHO, peut être oxydé par des méthodes connues de manière à donner un acide carboxylique (R₁ = -COOH) ou un ester d'acide carboxylique (R₁ = -COOR₁₀), par exemple par la méthode de Corey (Corey E. J. et al., J. Am. Chem. Soc., 90, 5616, 1968) mettant en jeu le dioxyde de manganèse, du cyanure de sodium, de l'acide acétique et du méthanol à température ambiante.

- Un dérivé nitrile de formule (I) dans laquelle est un groupe -CN, peut être hydrolysé en acide carboxylique $(R_1 = -COOH)$ correspondant des méthodes connues, par exemple par traitement avec des bases alcalines, plus spécialement par traitement avec solution hydro-alcoolique d'hydroxyde ou de potassium à des températures comprises entre l'ambiante et le point d'ébullition du mélange réactionnel.

- Un dérivé nitrile de formule (I) dans laquelle R1 est un groupe -CN, peut être transformé en 1*H*-tétrazole par des méthodes connues, par exemple par traitement avec de l'azoture de triméthylsilane N3SiMe3 en présence ou non de catalyseur tel que de l'oxyde de dibutylétain (Bu)2SnO dans des solvants aromatiques préférablement du toluène ou du benzène à des températures comprises entre l'ambiante et le point d'ébullition du mélange réactionnel.

15

20

25

30

35

- Un dérivé aromatique bromé, iodé ou chloré, de tormule (I) dans laquelle R_1 est un atome de brome, d'iode ou de chlore, peut être transformé par des méthodes connues en dérivé nitrile (R_1 = -CN), par exemple par la réaction de Rosenmund-von Braun utilisant du cyanure cuivreux dans un solvant, préférablement du diméthylformamide ou de la quinoléine à des températures comprises entre l'ambiante et le point d'ébullition du mélange réactionnel.

- Un dérivé aromatique bromé, iodé ou chloré, de tormule (I) dans laquelle R₁ est un atome de brome, d'iode ou de chlore, peut être transformé par des méthodes connues en acide carboxylique (R₁ = -COOH), par exemple par échange halogène-métal en utilisant du butyllithium (primaire, secondaire ou tertiaire) en solution dans du THF à froid (-78°C à 0°C) et condensation de dioxyde de carbone puis remontée à l'ambiante.

- Un dérivé aromatique bromé, iodé ou chloré, de formule (I) dans laquelle R_1 est un atome de brome, d'iode ou de chlore, peut être transformé par des méthodes connues en ester d'acide carboxylique (R_1 = -COOR), par exemple par échange halogène-métal en utilisant du butyllithium (primaire, secondaire ou tertiaire) en solution dans du THF à froid (-78°C à 0°C) et condensation sur un chloroformiate d'alkyle.

- Les dérivés de formule (I) dans laquelle R1 est un groupe -COOH ou -tétrazoyl, peuvent être transformés par des méthodes connues en sels par des bases physiologiquement acceptables, non toxiques, inorganiques ou organiques, par exemple en sels de métaux alcalins ou en sels de métaux alcalino-terreux, par exemple du sodium, du potassium, du magnésium ou des sels de calcium, aussi bien que des sels avec de l'ammoniaque ou des amines non toxiques.

- Un acide carboxylique de formule (I) dans laquelle R1 est un groupe -COOH, peut être converti par une

méthode connue, par exemple par un réarrangement de type Curtius, avec de l'azoture de diphénylphosphorane en présence de triéthylamine dans du toluène à 80°C, suivi d'une addition d'un alcool de type ROH, préférentiellement l'alcool méthylique (R = Me) ou benzylique (R = benzyl), en carbamate -NHCOOR, qui par traitement par de la soude aqueuse à 10% (R = Me) ou par hydrogénation (R = benzyl) conduit à une aniline de formule (I) où R1 est un groupe -NH2.

10 - Une aniline de formule (I) dans laquelle R1 est un groupe -NH2, peut être convertie par des méthodes connues de trifluoroacétylation, par exemple en utilisant la 2-(trifluoroacétyloxy)pyridine (TFAP) dans l'éther à des températures comprises entre 0°C au point d'ébullition du 15 mélange réactionnel (T. Keumi et al., Bull. Chem. Soc. Jpn., 63, 2252, 1990), en l'amide trifluorométhylé de formule (I) où R1 est un groupe -NH(C=O)CF3. L'amide trifluorométhylé de formule (I) peut être converti par des méthodes connues en imine chlorée, préférentiellement en ntilisant de la triphénylphosphine et du tétrachlorure de 20 carbone (K. Tamura et al. J. Org. Chem., 58, 32, 1993), pour conduire au composé de formule (I) où R1 est un groupe $-N=C(CF_3)(C1)$.

- Un chlorure de trifluoroacétimidoyle de formule

(I) où R1 est un groupe -N=C(CF3)(C1) peut être cyclisé par
des méthodes connues, préférentiellement par de l'azoture
de sodium dans l'acide acétique à 70°C (D. Armour et al.,
Bioorg. & Med. Chem. Lett., 6, 1015, 1996), pour conduire à
un tétrazole de formule (I) où R1 est un groupe de formule
30 suivante :

- Un composé halogéné de formule (I) où R₁ est un brome, un chlore ou un iode peut être converti par réaction

WO 97/26237

5

10

15

20

25

30

35

d'Arbuzov, préférentiellement par traitement du diéthylphosphite dans du toluène au point d'ébullition du mélange réactionnel, en phosphonate de diéthyle de formule (I) où R1 est un groupe -P(O)(OEt)2.

- Un phosphonate de formule (I) où R₁ est un groupe -P(O)(OEt)₂ peut être hydrolysé par des méthodes connues, par exemple en présence d'iodure de triméthylsilyle, pour conduire à un acide phosphonique de formule (I) où R₁ est un groupe -PO3H₂.

Les dérivés de formule (I) présentent des propriétés très intéressantes sur la différenciation et la prolifération cellulaire, permettant d'envisager leur utilisation à des fins thérapeutiques, dermatologiques et cosmétiques. Parmi les utilisations thérapeutiques, on peut citer le traitement et la prévention des cancers du type tumeurs solides, tels que les cancers du sein, des poumons, de la prostate ou du foie, ainsi que le traitement et la prévention de maladies de la peau, tels que le psoriasis et l'acné.

En outre, les travaux de biologie moléculaire, rapportés ci-après, ont permis de définir les profils d'activité des composés de l'invention sur les récepteurs rétinoïques et certains facteurs transcriptionnels.

Or, il a été récemment proposé d'utiliser des composés RXR agonistes dans le traitement du diabète non-insulino-dépendant, des maladies inflammatoires et immunitaires. En conséquence, les composés de l'invention sont utiles pour le traitement du diabéte non insulino-dépendant, des maladies inflammatoires et immunitaires.

L'invention concerne donc aussi l'utilisation des dérivés de formule (I) pour la fabrication de compositions pharmaceutiques utiles dans le traitement ou la prévention des cancers iansi que pour le traitement du diabéte non insulino-dépendant, des maladies anti-inflammatoires et immunitaires. Ils peuvent aussi être utilisés pour la

WO 97/26237 PCT/FR97/00079

fabrication de compositions cosmétiques utiles dans le traitement ou la prévention de maladies de la peau.

En tant que médicament, les dérivés de l'invention sont administrés sous forme d'une composition pharmaceutique comprenant au moins desdits dérivés, sous forme libre ou sous forme d'un sel pharmaceutiquement acceptable, en association avec un véhicule ou diluant traditionnel. De telles compositions, qui font également partie de l'invention, peuvent se présenter pour l'administration par voie entérale, par exemple sous forme de comprimés, ou pour l'administration par voie parentérale, par exemple sous forme de solutions ou de suspensions injectables par voie intraveineuse ou musculaire, ou encore pour l'administration sous forme de pulvérisation nasale.

10

15

20

25

30

35

que cosmétique, les tant dérivés de l'invention sont administrés sous forme d'une composition cosmétique comprenant au moins desdits dérivés, sous forme libre ou sous forme d'un sel pharmaceutiquement acceptable, en association avec un véhicule ou diluant traditionnel. De telles compositions, qui font également partie de l'invention, peuvent se présenter pour l'administration par voie entérale, par exemple sous forme de comprimés, ou pour l'administration par voie parentérale, par exemple sous forme de solutions ou de suspensions injectables par voie intraveineuse ou musculaire, ou encore pour l'administration sous forme de pulvérisation nasale, ou avantageusement pour une application topique, sous forme de crèmes, pommades, de laits, de poudres ou de gels.

Les véhicules et diluants susceptibles d'être utilisés en association avec les dérivés de l'invention sont ceux généralement utilisés dans ce type d'indications.

Pour les indications précédentes, la dose dépend du mode d'administration et du traitement désiré. On obtient des résultats satisfaisants lorsque le dérivé est administré à une dose quotidienne comprise entre 0,1 mg/kg et environ 100 mg/kg. Chez l'homme, l'administration est

15

20

25

3()

35

effectuée par exemple par voie intraveineuse, en une dose unique par jour ou en doses fractionnées jusqu'à plusieurs fois par jour, sous forme de doses unitaires contenant une concentration de 0,001 % à environ 0,01 % de substance active.

<u>I - Activité de dérivés de formule (I) sur la prolifération cellulaire.</u>

A) Tests MTT et SAMBA.

L'activité de ces dérivés sur la prolifération cellulaire a été évaluée à l'aide du test MTT mis au point par T. Mosman (J. Immunol. Method., 65, 55-63, 1983). Ce test est actuellement utilisé au NCI (National Cancer Institute) dans le cadre du programme de criblage des molécules anticancéreuses (Alley M.C. et al. Cancer Res., 48, 489-601, 1988). Par ailleurs, de nombreux laboratoires spécialisés en recherche sur la chimiothérapie et la radiothérapie font appel également à ce modèle (Arnould R. et al. Anticancer Res, 10, 145-154, 1990; Campling B.G. Leuk. Res., 12, 823-831, 1988; Kasugai S. et al. Japan Pharmacol., 52, 95-100, 1990; Price P. et al. Cancer Res., 50, 1392-1396, 1990).

Les molécules qui se sont révélées les plus intéressantes sur le test MTT ont été évaluées sur un test d'analyse d'images dénommé SAMBA. En effet les récentes avancées dans le domaine de l'analyse d'images ont permis de nouvelles approches d'évaluation de différents paramètres de cinétique cellulaire et de mesure de la répartition de la chromatine. Les données ainsi obtenues sont traitées par différents tests statistiques.

L'utilisation du Système d'Analyses Microscopiques à Balayage Automatique 2005 (SAMBA 2005, Alcatel TITN, France) permet de mesurer l'influence des composés étudiés à trois niveaux:

- la prolifération cellulaire,

15

ે()

25

30

- la cinétique cellulaire,
- la répartition et la texture de la chromatine.

Ces modifications sont représentatives de l'influence du composé testé sur la différenciation cellulaire.

l - <u>Réactifs, milieux de culture et souches</u> <u>cellulaires</u>.

Les molécules originales et les produits dits de référence testés ont été synthétisés suivant les procédés décrits précédemment ou selon des procédés connus de l'homme du métier.

L'acide rétinoïque tout-trans désigné CB16178 et le 13-cis-acide rétinoïque désigné CB81808 ont été acquis auprès la société Sigma (Saint Quentin Fallavier, France).

Plusieurs produits de référence ont été sélectionnés :

- a) <u>Les ligands naturels des deux classes de</u> <u>récepteurs nucléaires RAR et RXR connus de l'homme de l'art:</u>
 - . le tout-trans acide rétinoïque désigné CB16178.
- le 9-cis acide rétinoïque préparé selon la méthode de Corey (Corey E. J., Gilman N. W. et Ganem B. E., J. Am. Chem. Soc., 90, 5616, 1968), désigné CB13407 et un de leurs isomères,
 - . le 13-cis acide rétinoïque désigné CB81808.
- b) <u>Trois rétinoïdes de référence connus de</u> <u>l'homme du métier</u> :
- . le TTNPB (Loeliger P. et al. Eur. J. Med. Chem., 15, 9-15, 1980) désigné CB01570,
- . le LGD1069 aussi désigné CB32934 et le LGD-CB14499 (Boehm M.F. et al., J. Med.Chem., 37, 2930-2941, 1994).
- Les cellules mises en culture proviennent de l'ATCC (American Type Culture Collection). Parmi les lignées cellulaires tumorales testées, seuls les résultats

 \mathbf{H}

15

20

25

30

35

obtenus avec quatre d'entres-elles sont présentés cidessous :

A549 (code ATCC : CCL 185) et A-427 (code ATCC HTB 53) sont des cellules cancéreuses pulmonaires humaines.

- ZR-75-1 (code ATCC : CRL 1500) et T47D (code ATCC : HTB 133) sont des cellules cancéreuses mammaires humaines.

Les lignées cellulaires sont maintenues en culture en monocouche à 37°C dans des boîtes de culture fermées (Nunc, Gibco BRL, Life Technologies, Belgique) contenant du milieu minimum essentiel (MEM, Gibco) supplémenté avec 5 % de sérum de veau foetal (FCS, Gibco), 0,6 mg/ml de glutamine (Gibco) et un mélange de 200 UI/ml de pénicilline (Gibco), 200µg/ml de streptomycine (Gibco) et 0,1 mg/ml de gentamycine (Gibco). Le sérum de veau foetal est décomplémenté pendant 1 heure à 56°C.

2 - Protocoles expérimentaux.

a) Test MTT.

Le test MTT est réalisé selon la méthode de Carmichael J. et al., Cancer Res., 47, 936-942, 1987 comportant certaines modifications (Etievant C., Anticancer Res., 11, 305-312, 1991).

Ce test est basé sur la réduction mitochondriale par les cellules vivantes métaboliquement actives du MTT (bromure de 3-(4,5-diméthylthiazol-2-yl)-2,5-diphényl tétrazolium) de couleur jaunâtre en un produit de couleur bleu, le formazan. La quantité de formazan obtenue est directement proportionnelle au nombre de cellules vivantes. Après incubation des cellules pendant 24 heures dans des microplaques de 96 puits à fond plat, le milieu de culture est remplacé par $100~\mu l$ de milieu de culture frais contenant la drogue à tester. Après 72 heures d'incubation en présence ou non de la molécule à étudier, le milieu de culture est alors remplacé par $100~\mu l$ de MTT (Sigma,

Belgique) dissous à raison de 1 mg/ml dans du RPMI 1640 (Roswell Park Memorial Institute, Gibco).

Les microplaques sont alors incubées pendant 3 h a 37°C et centrifugées pendant 10 min à 400 g (GPR centrifugé. Beckman). La solution de MTT est remplacée par 100 µl de diméthylsulfoxide (Merck). Les microplaques sont agitées (Vari-Shaker, Dynatech) pendant 10 minutes. La mesure de la densité optique est alors réalisée (Lecteur DIAS. Dynatech) à la longueur d'ondes de 570 nm et à la longueur d'ondes de référence (absorbance maximale du bruit de fond) de 630 nm (Alley M.C. et al., Cancer Res., 48, 489-601, 1988).

Dans ces microplaques, les cellules contrôles comme les cellules traitées ont été incubées dans un milieu sans les composés à tester pendant 24 heures. Les cellules contrôles sont incubées dans un milieu sans drogue pendant toute l'expérimentation, tandis que les cellules traitées sont incubées dans différents milieux. Ces milieux contrennent la molécule à tester aux différentes concentrations: 10^{-8} M, 10^{-6} M et 10^{-4} M. Tous les essais sont effectués en 6 duplicats.

Analyses statistiques:

Les résultats sont présentés sous forme de moyenne \pm l'erreur standard sur la moyenne (ESM). Les comparaisons statistiques sont effectuées d'après le test de Fisher: NS \star = P < 0.05; $\star\star$ = P < 0.01; $\star\star\star$ P < 0.001.

b) Test SAMBA.

10

15

2()

25

3()

35

Les cellules en croissance exponentielle sont mises en culture sur des lamelles de verre (Kiss R. et al. Eur. J. Cancer. 27, 1268-1274, 1991) à raison de 20×10^3 M à 60×10^3 M cellules/ml (selon la lignée cellulaire considérée) dans 3 ml de milieu minimum essentiel (MEM, Gibco). Les lamelles de 18×18 mm sont placées dans des boîtes de Pétri de dimension 35×10 mm

WO 97/26237

10

15

20

25

30

35

(Becton-Dickison). Les cellules sont ainsi cultivées pendant 96 h. Le traitement des cellules, s'il a lieu, est réalisé 24 h après le repiquage. Le milieu de culture est alors remplacé par des milieux comprenant différentes concentrations de substances à étudier.

Les cellules contrôles sont cultivées l'absence de droques.

chaque condition expérimentale, Pour 3 lamelles sont fixées après 96 h de culture dans l'EFA (75 volumes d'éthanol 96°, 20 volumes de formol neutre 40% et 5 volumes d'acide acétique pur) pendant 20 min. Les cellules contrôles sont fixées en même temps. Après fixation, les lamelles de verre sont montées sur des lames histologiques à l'aide de baume du Canada (DPX, BDH Chemicals) et conservées à 4°C dans l'obscurité.

Les lames supportant les lamelles sont ensuite colorées par la réaction de Feulgen R. (Z. Physiol. Chem., 135, 203-248, 1924) selon le protocole décrit par Kiss R. et al. (Modern. Pathol. 5, 655-660, 1992). Toutes les lames d'une condition expérimentale donnée sont colorées en même h dans le réactif de Feulgen pendant 1 temps (pararosalinine Chloride-C.I., Aldrich, France; Noritt PN5, BDH) après hydrolyse dans du HCl pendant 1 h à 22-24°C. Les cellules sont maintenues à température ambiante avant analyse.

L'intérêt de la coloration de Feulgen réside dans la possibilité de colorer l'ADN de façon spécifique et stoechiométrique (Giroud F., Cell, 44, 177-188, 1982; Kiss E. et al., J. Histochem. Cytochem., 41, 6, 935-945, 1993). Pour chaque condition expérimentale, 900 noyaux sont analysés par l'analyseur d'images. Chaque noyau est caractérisé par 15 paramètres morphonucléaires dont 1 est de type morphométrique, 5 de type densitométrique et 9 de type textural (Brugal G. et al., J. Histochem. Cytochem., 27, 144-52, 1979; Pauwels O. et Kiss R., Meth. Find. Exp. Clin. Pharmacol., 15, 113-124, 1993).

15

20

2.5

3()

Ces 15 paramètres sont calculés par des logiciels spécifiques, à partir :

- Des histogrammes des valeurs de densité optique.
- Des matrices des longueurs de section (Galloway M.M., Comput. Graph. Image Proc., 4, 172-179, 1975).
- Des matrices de co-occurence (Haralick R.M et al., IEE Trans. Syst. Man Cybern. SMC -3, 610-620, 1973).

Statistiques et analyse mathématique :

Les mesures de la croissance cellulaire et les caractéristiques morphonucléaires sont présentées sous forme de moyenne (\pm erreur standard sur la moyenne : ESM). La comparaison des moyennes est réalisée à l'aide du test F de Fisher pour les probabilités de p < 0,5 ; p < 0,01 et p < 0,001.

Une analyse en composante principale suivie d'une transformation canonique est utilisée pour distinguer les noyaux "typiques " des noyaux traités par les drogues à tester. Ces analyses font appel à l'analyse multivariée décrite par Bartels P.H. (Anal. Quant. Cytol., 11, 433-439, 1980).

3 - <u>Résultats.</u>

a) <u>Test MTT.</u>

Les résultats sont consignés dans les tableaux 1 à 6 présentés ci-dessous. La densité optique moyenne mesurée pour chaque condition expérimentale est exprimée en pourcentage par rapport à la condition contrôle posée égale à 100%.

Le tableau 1 ci-dessous rapporte les résultats de l'étude structure/activité de composés répondant à la formule générale suivante, sur les lignées ZR-75-1 et T-47D:

ñ

Tableau 1

						Z	R-75-1		T-47D			
	X1R7R6	F.5	R4	Rз	R ₁	10 ⁻⁴ M	10-6 _M	10 ⁻⁸ M	10 ⁻⁴ M	10-6 _M	10 ⁻⁸ M	
TTNPB CB01570	C(Me)2	Н	Me	Н	СООН	15,7 (4,4)	69,8 (14,9)	60,6 (18,2)	3,5 (0,4)	61,7 (1,3)	58,5 (0,9)	
CE77797	SO ₂	OMe	Me	Н	СООН	93,5 (5,6)	112,8	113,5	86,3	120,2	129,1 (4,1)	
CB53757	so ₂	OHeptyl	Me	H	COOH	1 (1,6)	117,6 (7,3)	116,3 (6,7)	0 (0)	126,1 (3,6)	124,1	
CB71800	C(Me)2	Me	Н	Me	СООН	7,8 (0,3)	96 (3,3)	101,3	14,3 (1,7)	113,2 (6,3)	131,7 (5,5)	
CB12994	S	Н	Н	Мe	СООН	31,8	125,9 (1,5)	121,4	1,8 (0,4)	51,8 (1)	67,6 (2,4)	
CB39356	SO ₂	Н	Н	Me	СООН	59,6 (2,6)	148,4 (C,9)	133 (2,6)	36,4 (0,5)	107,6 (1,8)	86 (4,3)	
CB73364	C(Me) ₂	Н	Н	Ме	CONH- tetra zoyl	0 (0)	101,1	119,2	0 (0)	53 (1,2)	62 (2,2)	
св6245°	C(Me)2	Н	Н	Me	tetra zoyl	3,2 (1,6)	102,4	115,7 (6)	2,8 (1,5)	109,5 (4,8)	116,6 (3,4)	
CB40747	C(Me)p	Me	Н	Me	tetra zoyl	0 (0)	107,4	111,1	0 (0)	85,2 (2,8)	106 (3,4)	
CB15068	SO ₂	Н	Н	Me	tetra zoyl	59,3 (1,3)	99,9	99,2	32,2	87,8 (9,3)	100,6	

Le niveau de prolifération obtenu pour chaque lignée et pour chaque produit est exprimé en pourcentage par rapport à la condition contrôle (100% \pm au maximum, 6% d'erreur standard sur la moyenne).

Le tableau 2 ci-dessous rapporte les résultats de l'étude structure/activité de composés répondant à la formule générale suivante, sur les lignées ZR-75-1 et T-47D:

$$R_1$$
 X_2
 R_3
 R_4
 R_5
 R_6
 $Tableau 2$

Tableau 2

0500	X ₁ R ₇ R ₆	4.	R ₅	R4	R	3 R ₁		ZR-75-3			T-471)
CB2862#	C(Me) ₂	СН	Н	Н	Me		10^{-4} M 19,4	$10^{-6}M$	10 ⁻⁸ M	 -	+	
CB38416	C(Me) p	N	Н	н	M∈		(2,9)	(19,8)	(19, 6)		59,3 (1,5)	
CB36493	C(Me) ₂	CH	Н	Н	CF	3 COOH	(0,8)	(1,9) 108,9	121,8 (4,2) 108	42,5	82,6 (2,5)	118,
CB32708	°(Me) ₂	СН	Me	Н	Me	СООН	(1,3)	(4,3) 93,1	(4,4) 95	(1,7)	116,5	133, (6,6
CB62899	C(Me) 2	СН	Me	Н	CF ₃	СООН	(0,2)	(5,5) 111,9	(2,3) 112,1	(0)	88,6	94
CB41665	3.	СН	Н	Н	Me	СООН	(1,9)	(6)	(8,5)	1,7	73,7 (7,4)	128, 1 (3, 5)
CB72484	30 ₂	Cli	Н	Н	Me	СООН	(3,1)	(2,1)	(1,8)	(1)	69,5 (2)	88,7 (3,5)
TB92834	C(Me)2	СН	Н	Н	Me	Tetra				99 (2,5)	128,5 (2,9)	129 (4,1
B77403	C (Me) 2	СН	Н	Н	CF3	zoyl Tetra	(2,7)	12,6) 96,6		3,5	83,2	86,5 (2,7)
B61692	C(Me)2	CH	Me	Н	Me	zoyl Tetra	(0,3)	(3,9)	(3,5)	15,4	118 (4,3)	127,5 (5,9)
B63237	C(Me) ₂	СН	Me	Н	CF3	zoyl Tetra	(0)	(2,9)	93,2 (1,5) 86,5	(0)	(2)	106,4 (1,6)
339122	SO ₂	СН	Н	Н		zoyl Tetra	(0) (4,6)	2,8) (125,3	120,4 (4,4)

Le niveau de prolifération obtenu pour chaque 5 lignée et pour chaque produit est exprimé en pourcentage par rapport à la condition contrôle (100% ± au maximum, 6% d'erreur standard sur la moyenne).

Le tableau 3 ci-dessous rapporte les résultats de l'etude structure/activité de composés répondant à la formule générale suivante, sur les lignées ZR-75-1 et T-

10

Tableau 3

			ZF	2-75-1		T-47D			
	Х	Y	10 ⁻⁴ M	10 ⁻⁶ м	10 ⁻⁸ M	10 ⁻⁴ M	10-6 _M	10-8 _M	
LGD- CB14499	0	COOH	42,4 (0,6)	104,5	106,7	1,3 (0,6)	82,7 (3,8)	88,2 (32,2)	
LGD1069 CB32934	CH ₂	СООН	0 (0)	152,6 (1)	139,4 (2,5)	3,3 (0,7)	99,3 (2,8)	108 (2,6)	
CBH1616	Ó	CONH (40H-Ph)	0 (0)	133,5 (5,2)	135,7 (4)	1,4	96,7 (2,5)	103,1	
CB65801	CH ₂	CONH (40H-Ph)	0,2	93,4 (3,3)	138,3	1,6 (0,7)	62,7	92,8 (2,8)	

Le niveau de prolifération obtenu pour chaque lignée et pour chaque produit est exprimé en pourcentage par rapport à la condition contrôle (100% ± au maximum, 6% d'erreur standard sur la moyenne).

Le tableau 4 ci-dessous rapporte les résultats de l'étude structure/activité de composés répondant à la tormule générale suivante, sur les lignées ZR-75-1 et T-47D:

Tableau 4

				ſ	ZF	75-1		<u>.</u>	T-47D	
	Liaison 9	Liaison 13	Y	Nom	10 ⁻⁴ M	10 ⁻⁶ M	10 ⁻⁸ M	10 ⁻⁴ M	10 ⁻⁶ M	
CB16178	trans	trans	ОН	tout- trans- RA	7,3	57,2	46,9	1,8	52,6	77,2
CB81808	trans	cis	ОН	13- cis-RA	2,3	55 (18,9)	41,6 (9,5)	9,94 (0,4)	51,8 (1,9)	70,3 (1,8)
CB13407	C15	trans	ОН	9- cis-RA	39,2 (1,8)	130,1	137	16,3 (1,4)	91,7	122 (2,7)
CB05764	trans	trans	4-amino phénol	4-HPR	0,6	81,9	97,3 (2,5)	(0)	(1,4)	82,5 (5,1)

Le niveau de prolifération obtenu pour chaque lignée et pour chaque produit est exprimé en pourcentage par rapport à la condition contrôle (100% ± au maximum, 6% d'erreur standard sur la moyenne).

Le tableau 5 ci-dessous rapporte les résultats de l'étude structure/activité de composés répondant à la formule générale suivante, sur les lignées A549 et A-427 :

$$\begin{array}{c|c} R_4 \\ \hline \\ R_5 \\ \hline \\ R_7 \\ \hline \\ R_6 \\ \end{array}$$

Tableau 5

A549 A-427 X1R7R6 R5 R₄ R_3 R_1 $10^{-4} M$ 10^{-6} M 10^{-8} M 10⁻⁴м | 10-6_M CB01570 C(Me) 2 Н СООН 94,7 78,9 Me Н 13,5 92,5 3,6 78,5 TTNPB (1)(3) (1,3)(0,6)(4,6)(3, 4)CB77787 SO₂ OMe Н СООН 102,9 125,1 117,9 163,3 110,2 119,8 (2,8)(2, 6)(2,7)(11)(5,3)(801)CB65757 110,9 145,6 105,5 so_2 OHeptyl Н COOH 107,6 Me 0 0 (0) (8) (705)(0) (6,8)(5,6)CB71802 C(Me)> 86,3 Me Н Me СООН 12,5 80,9 1 65,6 69,7 (0, 9)(4) (0,5)(2.4)(4,4)CB12994 53,2 H н СООН 89 92,1 4.4 93,6 107,3 Me (2, 2)(2,5)(2, 4)(1, 2)(2) (1,1) CB39356 SO_2 Н СООН 72 104,8 70,7 128,9 Н 104,8 124,2 Me (2,8)(2) (4, 2)(1) (3, 4)(3,1)CE73364 C(Me)₂ Н CONH-151,4 155,6 0,1 87,2 92,7 Н Me 0 (8,1) tetra (6, 4)(0,1)(2, 4)(1.4)(0) zoyl CB62458 C(Me) 2 Н Н 104,7 107,3 0 109,6 Мe Tetra 0 119 zoyl (0) (4,3)(3,7)(0) (7.8)(6, 4)CB40747 C(Me) 2 175,6 100,4 Me Н Me Tetra 0 191,9 1,7 83,7 (0) (4,8)(4,8)(0,8)(3) (3,7)zoyl CB15068 SO2 Н 81,8 97,3 92,7 24,3 98 88,5 Me Tetra zoyl (1,2)(1,1)(3,3) (3) (5,2) (6.2)

Le niveau de prolifération obtenu pour chaque lignée et pour chaque produit est exprimé en pourcentage par rapport à la condition contrôle (100% ± au maximum, 6% d'erreur standard sur la moyenne).

Le tableau 6 ci-dessous rapporte les résultats de l'étude structure/activité de composés répondant à la formule générale suivante, sur les lignées A549 et A-427 :

$$R_1$$
 X_2
 R_4
 R_5
 R_6

Tableau 6

						1		A549			A-427	
	X1R7R6	х2	R ₅	R4	R ₃	R ₁	10 ⁻⁴ M	10 ⁻⁶ M	10 ⁻⁸ M	10 ⁻⁴ M	10-6 _M	10 ⁻⁸ M
CB28623	C(Me) ₂	CH	Fi	Н	Me	СООН	12,4	93,4 (4,6)	108,8	2.5	86, 8 (3)	86,7 (2,8)
CB33416	C(Me) ₂	N	H	Н	Me	СООН	109,3	104,7	126	24,1	105 (1,5)	105,8
CB36493	C(Me)2	СН	Н	Н	CF3	СООН	10,4	93,7	98,5	1,6	87.2 (4,2)	89.9 (4,2)
CB32706	C(Me)2	СН	Me	Н	Me	СООН	6 (0,3)	103,2	101,4	0.8	99,6 (8)	102,9
CB62899	C(Me)2	СН	Me	н	CF3	СООН	0,45	118,8 (2,5)	131,2 (4,2)	0 (0)	123,8 (7,7)	115,4 (12)
CB41666	. 3	CH	Н	Н	Me	СООН	63,2	89,9	94,5 (1,5)	7,6 (1,2)	91,2 (6,6)	83 (2,5)
CB72484	so ₂	СН	Н	Н	Me	СООН	129,4	111,1	113,7 (4,1)	181,5	129,6 (2,8)	131,2 (1,5)
CB92834	C(Me) ₂	СН	Н	Н	Me	Tetra zovl		108,8	104,7 (2,4)	3,1 (0,5)	78,3 (3,3)	80,5 (2,1)
CB77402	C(Me)2	СН	Н	н	CF3	Tetra zoyl		86 (7,4)	93,1 (1,6)	0,2	77,6 (4,2)	82,3 (5,4)
CB61692	C(Me) ₂	СН	Me	Н	Me	Tetra zoyl	1	98,2	105,6 (2,8)	0,6 (0,6)	107	104,7
CB63237	C(Me) ₂	СН	Ме	Н	CF3	Tetra zoyl	+	140,2	124	4,1	147.9	88,1 (11,1)
CB39122	so ₂	СН	Н	Н	Me	Tetra zoyl		98 (1,2)	96,2 (3)	27,1 (2.7)	96,5 (5)	93,9 (3,1)

Le niveau de prolifération obtenu pour chaque lignée et pour chaque produit est exprimé en pourcentage par rapport à la condition contrôle (100% ± au maximum, 6% d'erreur standard sur la moyenne).

15

7()

25

Le tableau 7 ci-dessous rapporte les résultats de l'étude structure/activité de composés de référence CB16178. CB81808, CB13407, CB01570 et CB32934 sur les lignées A549 et A-427 :

Tableau 7

			A549		A-427				
	Nom	10 ⁻⁴ M	10 ⁻⁶ M	10 ⁻⁸ M	10 ⁻⁴ M	10 ⁻⁶ M	10 ⁻⁸ M		
CB16178	AR-tout- trans	22,3 (0,9)	89,2 (1,7)	78,8 (2,1)	1,5 (0,8)	68,2 (10,8)	104,3 (2,8)		
CB81808	AR-13-c1s	23,6	85,9 (2,5)	77,6 (2,5)	6,5 (1,5)	99,6 (4,3)	100,3		
CB13407	AR-9-cis	38 (1,3)	102,3	103,5 (1,5)	5,9 (0,4)	106,3 (4,2)	110,8 (3,6)		
CB01570	TTNPB	13,5 (1)	92,5 (3)	94,7 (1,3)	3,6 (0,6)	78,5 (4,6)	78,9 (3,4)		
CB32934	LGD1069	(0)	118,3	134,2 (3,8)	0,4 (0,3)	102,3	108,9		

Le niveau de prolifération obtenu pour chaque lignée et pour chaque produit est exprimé en pourcentage par rapport à la condition contrôle (100% ± au maximum, 6% d'erreur standard sur la moyenne).

Résultats concernant les lignées pulmonaires A549 et A-427.

Les produits de référence sont globalement inactifs sur ces lignées aux concentrations de 10⁻⁶ M et 10⁻⁸ M. Seuls le tout-trans acide rétinoïque (CB16178) et le 13-cis-acide rétinoïque (CB81808) inhibent la prolifération de la lignée A549 à 10^{-6} M et 10^{-8} M. Le TTNPB (CB01570) inhibe la lignée A-427 à 10^{-6} M et à 10^{-8} M. Le LGD1069 (CB32934) induit une stimulation de la prolifération des cellules A549 à 10⁻⁶ M et 10⁻⁸ M. Parmi les dérivés dont les groupements R3 et R4 portés par la double liaison entre les carbones 11 et 12 sont de configuration trans, le composé CB71802 inhibe le plus fortement la croissance de ces deux lignées pulmonaires. Par contre, une stimulation de la croissance cellulaire est observée avec CB39356 (A-427), CB73364 (A549) et CB40747 (A-427). Les autres molécules ne présentent pas ou peu d'activité sur ces lignées. Parmi les dérivés de formule

10

15

20

25

3()

35

(I) de conformes à la présente invention, les composé CB92834 et CB77402 présentent une activité sur la croissance de ces deux lignées. Les autres molécules ne présentent pas d'activité significative sur ces deux lignées.

Résultats concernant les lignées mammaires ZR-75let T47D.

Parmi les produits de référence, l'acide rétinoïque tout-trans (CB16178) et le 13-cis acide rétinoïque (CB81808) comme le TTNPB (CB01570) inhibent la croissance cellulaire des deux lignées mammaires aux concentrations testées. Le 9-cis acide rétinoïque (CB13407) stimule la croissance cellulaire à 10^{-6} M et 10^{-8} M.

Les différents dérivés dont les groupements R3 et R4 portés par la double liaison entre les carbones 11 et 12 sont de configuration trans, comme le composé CB62458 et les bioisostères CB39356 et CB15068 n'influencent pas la croissance cellulaire des lignées considérées. Seul le composé CB73364 inhibe la croissance des cellules T-47D.

parmi les dérivés de formule (I) conformes à la présente invention, le composé CB92834 montre une forte activité inhibitrice de la croissance cellulaire des deux lignées. Les autres molécules s'avèrent moins puissantes voire inactives.

Conclusions.

a) Test MTT:

Parmi les rétinoïdes de référence testés : l'acide rétinoïque tout-trans (CB16178), le 13-cis acide rétinoïque (CB81808), le 9-cis-acide rétinoïque (CB13407), le TTNPB (CB01570) et le LGD1069 (CB32934), le TTNPB induit la plus forte inhibition des lignées cellulaires. Le produit CB92834 apparaît aussi actif sur le test MTT que les produits de référence testés. Le composé CB92834 est plus actif sur les lignées oestrogéno-sensibles telles les lignées mammaires ZR-75-1 et T-47D que sur les lignées

3.5

les lignées tumorales mammaires, déterminée in vitro à l'aide du test MTT, est retrouvée et corrélée aux résultats obtenus sur le système d'analyse d'images SAMBA. Ces deux techniques différentes mettent ainsi en évidence l'activité anti-néoplasique de ce rétinoïde.

L'analyse quantitative de l'image des noyaux colorés de façon spécifique et stochiométrique repose sur le calcul de 15 paramètres morphonucléaires déterminés soit à partir :

- de l'histogramme des valeurs de densité
 - des matrices de longueur de section,
 - des matrices de co-occurence.
- Le traitement statistique des données obtenues permet alors de déterminer et de caractériser l'activité antitumorale des rétinoïdes au niveau :
 - de l'indice de prolifération,
 - de la cinétique cellulaire,
- de l'organisation de la répartition et de la : Exture de la chromatine.

b) Test SAMBA :

L'analyse d'images des noyaux colorés permet l'obtenir un histogramme de l'ADN et de calculer un index de prolifération. En plus de l'étude de la cinétique du cycle cellulaire, l'analyse d'images de ces noyaux au travers de la mesure de 15 paramètres et de la quantification de la chromatine permet de déterminer l'influence de la drogue sur un état cytologique de la différenciation.

Le TTNPB (CB01570) et le composé CB92834 influencent différemment la différenciation morphologique de la lignée T-47D alors que leurs capacités d'inhibition de la prolifération cellulaire globale (test MTT) des cellules néoplasiques s'avèrent comparables. L'effet dose-

WO 97/26237

(1)

15

2()

25

30

35

dépendant du TTNPB sur la valeur des différents paramètres morphonucléaires traités en analyse multivariée suggère fortement une corrélation directe entre l'effet cytotoxique de la molécule et son activité antitumorale. A l'inverse l'effet antitumoral du CB92834 n'est pas relié à un effet cytotoxique mais à une modulation du rapport gain cellulaire sur perte cellulaire et à une induction de la différenciation cellulaire.

Le TTNPB (CB01570) exerce son activité antitumorale par un effet cytotoxique (cytocidal) direct tandis que le pouvoir antitumoral du composé CB92834 serait médié par une activation de la mort cellulaire et/ou à une inhibition de la prolifération due à l'induction d'une différenciation cellulaire.

Les dérivés de formule (I), et plus particulièrement les composés CB92834 et CB77402, se signalent donc par d'intéressantes propriétés pharmacologiques, et peuvent par conséquent être utilisés en thérapeutique humaine ou animale comme médicament ainsi qu'en cosmétologie.

B) Essais clonogéniques.

par définition une cellule est considérée clonogénique si elle possède la capacité de proliférer et de donner naissance à une colonie cellulaire contenant au minimum 50 cellules. Les "human tumor stem cells" ou "cellules souches tumorales humaines" sont les cellules clonogéniques qui sont à l'origine des cellules néoplasiques qui constituent une tumeur donnée. Ces cellules souches tumorales sont responsables des processus de récidives observables après résection chirurgicale des tumeurs primaires et sont également responsables de la formation des métastases. Elles sont ainsi devenues la première cible de certaines chimiothérapies anticancéreuses (Fialkow P.J. et al., Am. J. Med., 1977, 63, 125-130; Hamburger A.W. et Salmon S.E., Science, 1977, 197, 461-463; Selby P. et al.,

WO 97/26237 PCT/FR97/00079

England J. Med., 1983, 308, 129-134; Steel G.G., Growth Einetics of tumor, Clarendon Press, 1977). Au niveau d'une tumeur ou d'une lignée cellulaire tumorale ces cellules souches clonogéniques se différencient, des autres cellules clonogéniques de la tumeur ou de la lignée cellulaire néoplasique considérée, par le fait qu'elles conservent leur capacité à proliférer en l'absence de tout support solide.

10

15

20

25

30

35

Une méthode simple appelée "test clonogénique" (colony-forming assays ou stem cell assay) a été développée en 1977 par Hamburger A. H. et Salmon S. E. Cette technique est appropriée pour la mise en culture in vitro de la plupart des tumeurs et des lignées cellulaires tumorales de différents types histologiques. Dans le cadre de ce test, les cellules néoplasiques sont mises en culture sur un milieu de culture semi-solide "soft agar" constitué d'un mélange d'agar et d'agarose. Sur ce support sélectif, ne subsistent et ne prolifèrent que les cellules souches tumorales. En effet, sur un tel milieu de culture les cellules normales, tels par exemple les fibroblastes, ne survivent pas. Dans ces conditions, en fonction de la tumeur ou de la lignée cellulaire tumorale considérée, le pourcentage de cellules tumorales capables de proliférer et de donner naissance à une colonie cellulaire est compris entre 0,1 et 0,001% seulement. Les caractéristiques morphologiques et la croissance des colonies cellulaires sont également fonction du type histologique des tumeurs considérées.

Cette technique demeure la plus communément utilisée et la mieux adaptée à l'étude des effets des drogues anticancéreuses sur les cellules souches des tumeurs humaines. En effet les premières études in vitro faisant appel à ce type de test indiquent qu'une prédiction correcte de la réponse au traitement par chimiothérapie est possible dans environ 60% des cas et qu'une prédiction correcte de la résistance d'une tumeur à un traitement par chimiothérapie peut être mis en évidence dans plus de 90 % des cas (Van

15

20

25

35

Hoff D.D., Semin. Oncol. 1985, 12, 327-331; Bertelsen C.A., Cancer, 1984, 53, 1240-1245). Ce test permet d'étudier et de décrire les propriétés biologiques, la sensibilité aux différents agents anticancéreux utilisés en chimiothérapie. Pour un même patient, ce test permet d'étudier l'hétérogénéité de la réponse à une drogue donnée au sein d'une même tumeur, entre la tumeur primaire et ses métastases et enfin entre les différentes métastases (Tanigawa N. et al. Cancer Res., 1984, 44, 2309-2312). L'étude de la croissance clonogénique des cellules tumorales d'une tumeur donnée sur un milieu de culture semi-solide semble être reliée au degré de malignité de la tumeur considérée (Dittrich C. et al., J. Clin. Oncol. 1991, 9, 381-388; Von Hoff D.D. et al., Cancer Res. 1983, 43, 1926-1931; Alberts D.S. et al., Lancet, 1980, 2, 340-343; Meyskens F.L. et al. Br. J. Cancer, 1981, 44, 787-797; Salmon S.E. et al. Cancer Research, 1980, 74, 300-305; Salmon S.E. et al., Cloning of human tumor stem cells, 1980, 223-245; Von Hoff D.D. et al., Am. J. Med. 1981, 70,1027-1032).

Dans le cadre de l'invention, l'influence de divers rétinoïdes sur la croissance des colonies cellulaires obtenues en cultivant la lignée tumorale mammaire T-47D sur ce milieu de culture semi-solide "soft-agar" a été mesurée. Ces conditions de culture sont également appelées "anchorage-indépendant".

- 1) Matériels et méthodes.
- a) <u>Réactifs, milieu de culture et lignée</u>
- 30 <u>cellulaire tumorale</u>.
 - <u>Réactifs</u>.

Les dérivés de l'invention et les produits de référence testés ont été synthétisés suivant les procédés qui seront décrits plus loin ou selon des procédés connus de l'homme de métier.

WO 97/26237 PCT/FR97/00079

Le tamoxifène commercial, désigné CB58707, et le 4 hydroxytamoxifène, désigné CB05764, ont été acquis auprès de la société Sigma (Saint Quentin Fallavier, France).

Plusieurs rétinoîdes de référence, ligands des deux classes de récepteurs nucléaires RAR et RXR connus de l'homme de l'art, ont été sélectionnés :

- Le 9-cis acide rétinoïque, ligand naturel. désigné CB13407.
 - Le TTNPB désigné CB01570.
 - Un analogue du TTNPB SRI désigné CB28628.
 - Le LGD1069 désigné CB32934.
 - Milieu de culture.

10

15

20

25

30

15

Le milieu de base "MEM 25 MM HEPES" (Minimum Essential Medium, Life technologies, Belgique) contient des sels de Eagle mais pas de L-glutamine. Ce milieu est bien adapté à la croissance d'une gamme de cellules variées diploïdes ou primaires de mammifères. Ce milieu est ensuite additionné :

- d'une quantité de 5% de SVF (Sérum de Veau Fœtal, Life Technologies, Belgique). décomplémenté à 56°C pendant 1 heure,
 - de 0,6 mg/ml de L-glutamine (Life Technologies, Belgique),
 - de 200 IU/ml de pénicilline (Life Technologies, Belgique),
 - de 200 $\mu g/ml$ de streptomycine (Life Technologies, Belgique),
 - de 0,1 mg/ml de gentamicine (Life Technologies, Belgique).
 - Lignée cellulaire tumorale.

La lignée cellulaire tumorale humaine d'origine mammaire T-47D utilisée dans le cadre de ce travail provient de l'ATCC (American Type Culture Collection, code ATCC : HTB 133).

15

20

25

3()

35

b) Protocole expérimental.

Les cellules tumorales sont maintenues en culture dans des boîtes falcon de 25 cm² (Life Technologies, Belgique). Elles sont ensuite trypsinisées individualisées. Leur taux de viabilité est déterminé par coloration au bleu trypan (Sigma, Belgique). Il doit être supérieur à 90%. Dans le cas où cette condition est respectée une suspension cellulaire à la concentration souhaitée est préparée dans une solution d'agar à 0,3%. Les cellules sont ensuite ensemencées entre deux couches d'agar (Sigma, Belgique) et dans des boîtes de Pétri de 35 mm (Life Technologies, Belgique). La couche de base est constituée d'une solution d'agar à 0,5% et la couche supérieure est constituée d'une solution d'agar à 0,3%. Les cupules sont ensuite placées et maintenues dans un incubateur à 37°C et 5% de CO2. Vingt quatre heures après l'ensemencement, les cellules sont traitées en déposant sur la couche supérieure les différents produits à tester à des concentrations 100 fois supérieures à la concentration finale souhaitée car le volume de la solution traitante ajoutée est 100 fois inférieur au volume total d'agar déposé dans les boîtes de Pétri. Après le traitement les cupules sont maintenues dans l'incubateur pendant 21 jours. Il est conseillé d'examiner, au cours de l'expérimentation, l'apparition et la croissance des colonies cellulaires. Si après 10 jours aucune colonie n'apparaît ou se développe l'expérimentation doit être renouvelée. Dans le cas contraire au $21^{\grave{e}me}$ jour 100 μl d'une solution de MTT (3-(4,5-diméthylthiazol-2-yl)-2,5 diphényl tétrazolium bromide; Sigma, Belgique) solubilisée dans du milieu de culture RPMI (Roswell Park Memorial Institute, Life technologies, Belgique) à la concentration de lmg/ml sont déposés sur la couche supérieure de l'ensemble des cupules. Les cellules sont maintenues au contact de cette solution au minimum 3 heures à 37°C. Les cellules métaboliquement actives transforment alors par réduction mitochondriale cette solution jaunâtre en cristaux bleus de formazan permettant ainsi de mettre en évidence les colonies cellulaires présentes (Mosmann, 1983 ; Carmichael et coll., 1987).

A l'aide d'un microscope inversé et à faible grossissement le nombre de clones dont la surface est supérieure à 100 μm^2 est déterminé dans l'ensemble des cupules représentants l'ensemble des différentes conditions expérimentales. Ensuite pour chacune de ces conditions expérimentales le nombre moyen de colonies cellulaires \pm l'erreur standard sur la moyenne (ESM) est calculé.

c) Analyse statistique.

Les résultats obtenus dans les conditions traitées sont comparés à ceux obtenus dans la condition contrôle par l'intermédiaire d'une analyse statistique de type non paramétrique et selon le test de Mann-Withney (NS: P>0.05; *: P<0.05; **: P<0.01; ***: P<0.001).

2) Résultats.

Les résultats sont consignés dans les tableaux 8 à 10. Le nombre moyen de colonies cellulaires déterminé pour chaque condition expérimentale est exprimé en pourcentage par rapport à la condition contrôle posée égale à 100%.

a) <u>Résultats concernant les produits de</u> référence.

Le tableau 8 ci-après regroupe les résultats obtenus avec les produits de référence choisis.

Tableau 8

3	(Ì
٠.'	ι	,

10

15

30

25

		Lignée cellulaire T-47D			7D
Code	Nom	10 ⁻⁷ M	10 ⁻⁸ M	10 ⁻⁹ м	10 ⁻¹⁰ M
CB58707	Tamoxifène	31,3 ± 3,9(*)	46,9 ± 2,6(*)	35,5 ± 4.2(*)	56,7 ± 3,4(*)
CB01570	TTNPB	1,3 ± 0,2(*)	2,1 ± 0,4(*)	5,5 ± 1(*)	34,1 ± 7,9(*)
CB13407	9-cis RA	6,7 ± 1,8(*)	45,6 ± 4,8(*)	52,8 ± 3,9(*)	54,9 ± 7,2(*)
CB05764	4-HPR	18,8 ± 1,1(*)	33,6 ± 3(*)	83,3 ± 7,3(NS)	80,3 ± 12,9(NS)

13

20

75

30

CB32934	LGD1069	Non	24,7 ±	31,1 ±	37 ±
		testé	3,3(*)	0,3(*)	9,3(*)
CB28628	Analogue du	21,4 ±	97,6 ±	89,2 ±	Non
SEI	TTNPB	2,4 (*)	6,6(NS)	3,6(NS)	testé

Les résultats obtenus montrent que les produits de référence choisis inhibent de manière différente la croissance des colonies cellulaires de la lignée tumorale mammaire humaine T-47D.

Le tamoxifène (CB58707), molécule à activité anti-estrogénique, induit aux concentrations testées ici $(10^{-7} \text{ M} \text{ à } 10^{-10} \text{ M})$ une inhibition significative de la croissance de ces colonies mais son activité n'est pas dose dépendante, ce qui n'est pas le cas de son homologue le 4-HPR. Ce dernier, très fortement actif à la concentration de 10⁻⁷ M. perd son activité inhibitrice significative dès la concentration de 10⁻⁹ M. Le rétinoïde naturel 9-cis acide rétinoïque (CB13407) présente une activité inhibitrice significative et dose dépendante. Enfin le rétinoïde synthétique TTNPB (CB01570) inhibe très fortement, de manière significative et dose dépendante la croissance des colonies cellulaire de la lignée T-47D. Il est à noter que son activité inhibitrice est encore de 66% à la concentration de 10^{-10} M. Le LGD1069, ligand spécifique des récepteurs nucléaires RXR, inhibe significativement la croissance des colonies cellulaires de la lignée T-47D. Si son activité inhibitrice est faiblement dose dépendante, elle demeure néanmoins très importante à la concentration de 10^{-8} M (63%). Le rétinoïde SRI-CB28628 inhibe fortement et significativement la croissance des colonies cellulaires à la concentration de 10⁻⁷ M mais perd très rapidement son activité, dès la concentration de $10^{-8} M.$

b) <u>Résultats concernant les produits de la série</u>
(E).

Le tableau 9 ci-après résume l'ensemble des résultats relatifs aux rétinoïdes de la série trans (E).

15

20

Tableau 9

	Lignée c	ellulaire	T-47D
Code	10-8 M	10 ⁻⁹ M	10-10 M
CB12273	71,2 ±	93,9 ±	92,9 ±
	2,9(*)	3,3(NS)	21,7(NS)
CB40341	65,6 ±	90,8 ±	99,1 ±
	9,5(*)	0,8(NS)	9,7(NS)
CB71239	58 ±	86,6 ±	95,5 ±
	4,1(*)	9,4(NS)	1,7(NS)
CB38973	38,6 ±	60,1 ±	68,4 ±
	3,6(*)	2(*)	8,3(*)
CB57201	64,8 ±	58,9 ±	75,2 ±
	1,2(*)	11(*)	12,2(NS)
CB71802	45,2 ±	92,5 ±	104,3 ±
	4,8(*)	9,6(NS)	2,3(NS)
CB73364	10,3 ±	54,9 ±	99,3 ±
	2,8(*)	5,8(*)	7,8(NS)

Les arotinoïdes de cette série trans (E) induisent une inhibition de la croissance des colonies cellulaires de la lignée T-47D de manière significative à la concentration de 10⁻⁸ M. A cette concentration le pourcentage d'inhibition des différents produits s'échelonne de 69,7%, pour le produit CB73364, à 28,8%, pour le produit CB12273. A la concentration de 10⁻⁹ M seuls trois (CB38973, CB57201 et CB73364) sur les sept produits testés inhibent la croissance des colonies cellulaires. A la concentration de 10⁻¹⁰ M, seulement deux produits (CB38973 et CB57201) sur les sept produits inhibent significativement la croissance des colonies. A ces deux concentrations de 10⁻⁹ M et de 10⁻¹⁰ M, aucune des inhibitions induites n'est supérieure à 50%.

c) <u>Résultats concernant les produits de la série</u> cis (Z).

Le tableau 10 ci-après résume l'ensemble des résultats relatifs aux rétinoïdes de la série cis (Z).

Tableau 10

	Lignée c	ellulaire	T-47D
Code	10 ⁻⁸ M	10 ⁻⁹ м	10 ⁻¹⁰ M

15

20

25

CB02981	48,8 ±	67,6 ±	80,1 ±
	5,3(*)	8,9(NS)	13,2(NS)
CB36493	17,4 ±	24,8 ±	35,8 ±
	2(*)	0,5(*)	3,2(*)
CB61692	55,7 ±	41,5 ±	90,3 ±
	2,6(*)	5,7(*)	4,7(NS)
CB92834	38 ±	58,9 ±	82,5 ±
	2(*)	3,7(NS)	12(NS)
Code	10 ⁻⁷ M	10 ⁻⁸ M	10 ⁻⁹ M
CB16279	101,7 ±	989,8 ±	110,1 ±
	3,4(NS)	3,7(NS)	1,5(NS)
CB38416	11,6 ±	15,3 ±	20 ±
	1,9(*)	1,7(*)	0,2(*)

Parmi les six produits testés dans cette série le produit CB16279 n'induit aucune modification significative de la croissance des colonies cellulaires et ce même à la concentration de 10⁻⁷ M. En revanche les cinq autres produits induisent à la concentration de 10⁻⁸ M une inhibition significative de la croissance de ces colonies. Aux concentrations de 10⁻⁹ M et 10⁻¹⁰ M trois produits (CB 36493, CB61692 et CB38416) sur six et un produit (CB36493) sur quatre inhibent significativement la croissance des colonies cellulaires de la lignée tumorale T-47D. A ces deux concentrations les inhibitions induites par les produits CB 36493, CB 61692 et CB 38416 sont toutes supérieures à 50%.

3) Discussion et conclusion.

Les résultats ci-dessus montrent que le test clonogénique est un test adapté à la sélection et au screnning de rétinoïdes divers.

Dans les mêmes conditions expérimentales, les inhibitions induites par les produits de la série cis (Z) sur la croissance des colonies cellulaires de la lignée tumorale mammaire humaine T-47D cultivée sur soft agar sont pour la plupart significativement plus importantes que celles induites par les produits de la série trans (E). On remarque que le produit CB92834 présente une activité inhibitrice globale et dose dépendante aussi importante que

celle obtenue avec les meilleurs produits de la série trans (E). Les produits de la série cis (Z) se présentent comme de plus puissants inhibiteurs de la croissance des cellules souches tumorales de la lignée T-47D que les produits de la série trans (E). De plus les produits CB36493 et CB38416 de la série cis (Z) apparaissent aussi actifs que les produits de référence CB13407 (9-cis RA) et LGD1069. Enfin seul le produit de référence TTNPB (CB01570) est plus actif que le produit CB36493 de la série cis (Z).

1()

15

()

75

3()

35

- II Activités des dérivés de formule (I) sur les récepteurs rétinoïques et certains facteurs transcriptionnels.
 - I) Modèles et molécules de références.

L'acide rétinoïque tout trans (ttRA) et ses stéréoisomères 9-cis, 11-cis et 13-cis se lient et activent, plus ou moins sélectivement, des récepteurs intranucléaires dits récepteurs rétinoïques. Une avancée importante dans le mécanisme d'action moléculaire du signal de transduction de l'acide rétinoïque a été établie notamment grâce aux travaux pionniers de R. M. Evans et al. (Sciences, 1988, 240, 889-895).

Les composés de l'invention du type rétinoïde ou arotinoïde possèdent des profils de sélectivité différents vis à vis des sous-types de récepteurs de l'acide rétinoïque (RARs) et des récepteurs X rétinoïdes (RXRs).

Un grand nombre de résultats cliniques récents ont montré que l'acide rétinoïque, certains de ses isomères et des dérivés formant la classe des rétinoïdes, sont utilisés pour le traitement de maladies telles que l'acné, le psoriasis et certains cancers (U. Reichert et al, Pharmacology of Retinoids in the Skin, Karger AG Eds, Basel, 1989; M.S. Tallman et al, Retinoids in Cancer Treatment, J. Clin. Pharmacol., 1992, 32, 868-888; Warrell et al, N. Engl. J. Med., 1991, 324, 1385-1393).

15

10

35

3()

15

Ces rétinoïdes sont aussi évalués dans d'autres domaines thérapeutiques tels que, à titre indicatif : l'arthrite (Vinienti M.P. et al, Using Inhibitors of Metalloproteinases to treat Arthritis, Rheumatoidism, 1994, 37, 1115-1126); la dyslipidémie (Rottman et al, A RARE Element in the Apolipoprotein AI Gene Distinguishes Between Two Different Retinoic Acid Response Pathways, Mol. Cell. Biol., 1991, 3814-3820); la prévention de la lymphopénie VIH induite (Yang Y. et al, 9-cis RA Inhibits Activation-Driven T-Cell Apoptosis: Implications for Retinoid X Receptor Involvement in Thymocyte Development, Proc. Natl. Acad. Sci. USA, 1993, 90, 6170-6174). Ces effets thérapeutiques résultent de la capacité de l'acide rétinoïque et de certains rétinoïdes à contrôler des situations cellulaires anormales par la modulation de la croissance cellulaire, de la différenciation cellulaire et/ou de l'apoptose ou mort cellulaire programmée (The Retinoids, Biology, Chemistry and Medecine, M.B. Sporn, A.B. Roberts et D.S Goodman, Raven Press Eds, 2nd ed, New York 1994). Ces régulations ont été attribuées pour large partie a la formation de complexes ligand(s)-récepteurs. Ces protéines appartiennent à la superfamille des récepteurs nucléaires, et fonctionnent comme facteurs de transcriptions ligands dépendants. Ce sont ces interactions qui sont responsables de l'activation transcriptionnelle et des effets physiologiques associés.

A l'aide de ligands endogènes et synthétiques, cette famille a été classée en deux séries dénommées RAR et RXR, composées chacune en trois sous-types de récepteurs appelés α, β et γ. De plus, ces rétinoïdes se sont montrés capables de réguler l'expression d'autres gènes par un effet inhibiteur de facteurs transcriptionnels comme le complexe AP-1 composé des protéines oncogènes c-Fos et c-Jun. Toutes ces protéines récepteurs modulent l'expression de certains gènes par liaison sélective, sous forme de dimère, à des régions spécifiques de l'ADN appelées RARE's (pour Retinoic

WO 97/26237 PCT/FR97/00079

Acid Response Element's, M.B. Sporn et al, p.319-349, D.J. Mangelsdorf et al., Proc. Natl. Acad. Sci. USA., 1991, 88, 3559-3563).

Les récepteurs RXR fonctionnent comme homodimères ou peuvent s'hétérodimériser avec les récepteurs RAR ainsi qu'avec les autres membres de la superfamille des récepteurs intracellulaires.

L'acide rétinoïque tout trans (ttRA) est le ligand naturel des récepteurs RARs, alors que son isomère 9-cis (9-cis RA) est à la fois ligand des récepteurs RXRs et EARs sous forme d'homodimères et d'hétérodimères (M. B. Sporn, page 5-178, X-K. Zhang et al, Homodimer formation of Retinoid X receptor induced by 9-cis RA, Nature, 1992, 358, 587-591, Heyman R.A. et al , 9-cis RA is a high affinity ligand for the Retinoic Receptor X, Cell, 1992, 68, 397-406, Levin A. A. et al, 9-cis RA stereoisomer binds and activates the nuclear receptor RXR α , Nature, 1992, 355, 359-361).

10

15

0

3 <

3()

3.5

Il a été montré que ces récepteurs sont significativement différents : les structures primaires des domaines de liaisons (composition en acides aminés) sont différentes à plus de 80%. De même, une distribution différente de ces sous-types de récepteurs est fonction de la nature des tissus. Par exemple, les RARs ne sont pas exprimés dans les viscères, par contre les RXRQ mRNA sont les plus abondants dans le foie, les reins, les poumons, l'intestin et les muscles.

Les voies hormono-dépendantes des RARs peuvent être activées par des ligands RAR spécifiques qui se lient à la partie RAR des RAR-RXR hétérodimères, tandis que des ligands specifiques RXR se révèlent incapables d'activer ces mêmes voies en se fixant sur la partie RXR. Des ligands RXR présentent une synergie d'activation des gènes répondant au ttRA quand ils sont utilisés en association avec des ligands spécifiques RARs (Roy B. et al, Mol. Cell Biol., 1995, 15, 6481-6487). Les RXRs forment des homodimères, en présence de ligands RXR et régulent la transcription de gènes qui sont

WO 97/26237 PCT/FR97/00079

distincts de ceux contrôlés par les hétérodimères RAR-RXR (Zhang X.-K. et al. cité ci-dessus).

Ainsi des rétinoïdes qui sont sélectifs pour des nous-types de récepteurs seront utiles à un contrôle sélectif voir indépendant des voies physiologiques médiées par ces mêmes sous-types. Par comparaison un panagoniste sera utile pour contrôler les voies physiologiques médiées par plusieurs de ces sous-types. Il apparaît que des retinoïdes agissant sélectivement sur ces sous types pourront augmenter l'efficacité thérapeutique et réduire le profil des effets secondaires. Un panagoniste est défini comme un agent qui se lie et active au moins un des récepteurs de la sous-famille RAR et de la sous famille RXR. Un véritable panagoniste active tous les membres des sous familles RAR et RXR.

10

15

20

25

30

35

L'acide rétinoique tout trans (ttRA), comme son isomère 13-cis, a lors de tout traitement chronique un puissant effet d'hypervitaminose, de toxicité mucocutanée et de tératogénécité. De plus, ttRA est inducteur de son propre métabolisme ce qui a pour effet direct de diminuer rapidement son efficacité thérapeutique.

C'est pourquoi, la présente invention vise à tournir de nouveaux composés ayant une plus grande stabilité chimique et métabolique, et des profils d'activité différents vis à vis de ces sous-types de récepteurs reliés à des activités anti-tumorales et anti-prolifératives sélectives bien établies. Une telle stratégie a conduit à la formation de molécules :

- panagonistes RAR-RXR,
- sélectives RAR ou RXR,
- dissociantes anti-AP-1.

Par leur propriété propre de co-activation des protéines RAR, des rétinoides RXR-sélectifs constituent un nouveau plus thérapeutique. A des doses où ils sont inactifs par eux-mêmes, ils peuvent augmenter l'activité de rétinoïdes RAR-sélectifs, et notamment RARQ, alors utiles

15

261

30

dans le traitement (régression ou rémission) de cancers de type leucémies, de tumeurs solides, plus particulièrement du sein, de la tête et du cou, mais aussi de manière plus classique dans les épisodes d'acné, d'acné sévère et de peau endommagée par le soleil. L'administration de rétinoïdes utilisés en combinaison, peut être concommitante ou simultanée. Dans ce cas, l'écart d'administration entre les rétinoïdes ne doit pas dépasser quelques heures, de telle sorte que les rétinoïdes RXR et RAR seraient dans des concentrations sanguines telles que la potentialisation soit effective.

1) <u>Expression des récepteurs RAR, RXR et RE en</u> tonction des lignées cellulaires.

Les cellules MCF-7 et HeLa sont cultivées dans du DMEM avec rouge de phénol additionné de sérum de veau foetal 5%. Les cellules T47-D sont cultivées dans du RPMI additionné de sérum de veau foetal 10%. Les essais expérimentaux sont réalisés dans du DMEM sans rouge de phénol additionné de sérum de veau foetal traîté au charbon dextran à 3 %. Les lignées cellulaires transfectées de façon table, issues des lignées MCF-7 et HeLa, sont établies selon le protocole décrit par D. Gagne et al. (J. Biolumin. Chemilumin., 1994, 9, 201-209). Les expériences utilisant les différents rétinoïdes sont réalisées à l'abri de la lumière afin d'éviter toute isomérisation.

Le tableau 11 ci-dessous rapporte la différence d'expression des récepteurs de l'acide rétinoïque et du récepteur aux estrogènes RE par les cellules HeLa et MCF-7 (Titcomb M. W. et al., Mol. Endocrinol., 1994, 8, 870-877). Les résultats du tableau 11 sont exprimés en fentomoles de récepteur par mg de protéines.

Tableau 11

Type de récepteur	HeLa	MCF-7
RE	non détecté	exprimé
RARα	28	80

rarβ	9	non détecté
RARY	16	34
RXRα	50	12
RXRβ	28	non détecté
RXRY	9	non détecté

2) <u>Spécificité des molécules de référence dans</u> <u>ies modèles de transfections transitoires</u>.

a) Récepteurs chimériques Gal4-RAR.

Les études de spécificité transactivatrice des létinoides ont été réalisées par transfection transitoire de fellules HeLa. Deux types de récepteurs chimériques peuvent alors être exprimés par les cellules. Les plasmides Gal-MARA, Gal-RARB et Gal-RARY (J.Y. Chen et al., EMBO J., 1995, 14, 1187-1197) codent pour des récepteurs chimériques Gal4-RAR dans lesquels le domaine de liaison à l'ADN de la proteine Gal4 de levure est fusionné avec les régions E et F régions contenant le domaine de liaison au ligand et la conction d'activation AF-2) des récepteurs de l'acide létinoïque. La région C (domaine de liaison à l'ADN) et les régions A et B (domaine d'activation AF-1) sont supprimées.

10

2(+

25

30

Ces récepteurs chimériques activés par un agoniste stimulent spécifiquement la transcription du gène de la luciférase présent dans un plasmide cotransfecté $(17M)_5$ - β G-Luc) où 17M est l'élément de réponse de Gal4. La coopérativité transcriptionnelle entre AF-1 et AF-2 n'existe pas avec ce type de récepteur.

L'utilisation des molécules de référence a permis de vérifier la validité du modèle GAL-RAR pour déterminer la spécificité de molécules agonistes : ce modèle GAL-RAR raduit l'affinité d'un composé pour le domaine de liaison à l'hormone de RAR. L'arotinoïde TTNPB, à la concentration 10^{-8} M, est utilisé comme référence de transactivation maximale (100%) obtenue avec un agoniste synthétique. Ainsi TTNPB et ttRA sont de bons agonistes RAR tandis que Am580 se comporte bien comme un RARQ spécifique à la concentration

10

15

20

de 10 nM. Les composés décrits comme RXR spécifiques (LGD1069 et LGD-CB14499) ne permettent pas d'observer une bonne transactivation médiée par RAR. Le tableau 12 cidessous rapporte ces résulats, où l'activité des composés est exprimée en pourcentage de l'activité mesurée pour le TTNPB 10^{-8} M.

Le composé désigné Am580 est l'acide 4-[(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tetraméthyl-2-naphtalényl) carboxamido)benzoïque (Shudo K. et al., J. Med. Chem., 1988, 31, 2182-2192).

Tableau 12

	GAL4-	RAR		
Produit	Concentration	$RAR\alpha$	rarβ	RARγ
ļ	(Log M)	(%)	(%)	(용)
	-8	82	104	106
ttRA	- 7	102	93	104
	- 6_	108	92	111
	-8	110	22	12
Am580	-7	102	77	64
	- 6	113	111	96
	-8	100	100	100
TTNPB	-7	101	116	94
	-6	105	109	112
	-8	0	1	1
LGD1069	-7	7	5	8
	- 6	21	22	29
LGD-	-8	1	0	0
CB14499	-7	4	1	0
	-6	17	9	13

b) <u>Récepteurs chimériques ERcassettes</u>. Les récepteurs chimériques RAR-ERcassettes ont été décrits par Petkovitch et al. (Nature, 1987, 330, 444-450). Les cellules HeLa sont cotransfectées par un plasmide qui code pour un récepteur rétinoïque dans lequel le domaine C de liaison à l'ADN est substitué par celui du récepteur aux estrogènes RE, et un plasmide qui place l'expression de la luciférase sous le contrôle d'un ERE (Elément de Réponse aux estrogènes). Les récepteurs chimériques exprimés sont désignés comme RARQ-ERcassette, RARβ-ERcassette, RARγ-

WO 97/26237

5

10

15

20

25

30

35

ERcassette et RXR α -ERcassette. Les régions A, B, D, E et F du récepteur naturel sont conservées ainsi que la coopérativité transcriptionnelle entre les domaines d'activation AF-1 et AF-2. Ces expériences de transfections transitoires suivent la méthode de coprécipitation au phosphate de calcium. Les cellules HeLa sont cotransfectées par 0,25 mg de plasmide codant pour le récepteur chimérique, 1 mg de plasmide rapporteur et 0,5 mg de vecteur d'expression CMV- β -galactosidase utilisé comme contrôle interne de transfection. 24 heures après la transfection, les cellules sont incubées pendant 16 heures avec les différents effecteurs.

Dans ce type de récepteur chimérique, le domaine C de liaison à l'ADN de RAR est substitué par celui du récepteur aux estrogènes RE. La protéine obtenue est proche du récepteur RAR naturel et conserve les propriétés transcriptionnelles des domaines AF-1 et AF-2. Elle module la transcription par l'intermédiaire d'un ERE. Ce modèle RAR-ERcassette permet d'observer une réponse transcriptionnelle à un ligand plus physiologique.

L'effet des hormones naturelles (ttRA et 9-cis RA) est remarquable. Ces ligands induisent une surexpression de luciférase en comparaison à l'induction provoquée par un composé synthétique (TTNPB). Ce phénomène est également observé sur d'autres réponses (cf notamment résultats de transactivation sur les modèles HRLN). Cela montre que les constructions RAR-ERcassettes reflètent un physiologique. La spécificité RARα de Am580 est à nouveau les concentrations inférieures constatée pour 10 nM. Le profil défini en RAR-ERcassette pour les agonistes RXR (LGD1069 et LGD-CB14499) diffère de leur profil GAL-RAR. En comparaison au TTNPB, leur pouvoir transcriptionnel apparaît plus élevé notamment par l'intermédiaire de RAReta-ERcassette. Ce résultat peut s'expliquer hétérodimérisation de RAR-ERcassette avec les récepteurs RXR endogènes exprimés par les cellules HeLa transfectées. WO 97/26237 PCT/FR97/00079 53

LGD1069 l μM permet une coactivation de RAR et de RXR, entraînant une suractivation de l'hétérodimère par rapport à l'activation RAR spécifique du TTNPB. Le modèle RAR-ERcassette traduit donc une activité RAR d'un composé et aussi une activité RXR. Ainsi, toute molécule panagoniste entraîne une transcription maximale supérieure à celle du TTNPB. Cette observation est confirmée par le fait que si une molécule RAR spécifique est associée à une molécule RXR spécifique, une surexpression de luciférase intervient. L'utilisation de la construction RAR-ERcassette permet ainsi de visualiser et mettre en évidence une activité RXR comme rapporté dans le tableau 13 ci-dessous.

Tableau 13

Produit	Concentration (Logm)	assettes		
ttRA	-9	-	RARB (8) RARγ (8
	-8 -7	65	93 128	86 114
9-cis RA	-6 -9	249 443	270 475	122
	-8 -7	60	16 94	11 56
Am580	-6 -9	348	212 369	108 157
	-8 -7	113 115	6 70	9 45
TNPB	-6 -9	106 52	99 89	93 100
	-8 -7	100	93 100	66 100
GD1069	-6 -8	123	104 116	97 112
D-	-7 -6	36 70	78 194	19
14499	-8 -7	4	10	62
	-6	42	58 130	31

15

20

5

10

3) Effet des rétinoïdes de référence sur la prolifération estrogéno-induite - Lignées cellulaires MCF-7 et T-47D.

Afin de tester l'effet antiprolifératif des rétinoïdes, des expériences de croissances en conditions

10

15

20

25

30

estrogeniques sur des ceilules MCF-7 et T-47D ont été réalisées. Ce sont des cellules cancéreuses mammaires humaines estrogéno-dépendantes qui expriment le récepteur aux estrogènes RE. L'effet des molécules est évalué après 7 jours de culture en conditions estrogéniques (estradiol 10-9 M) par dosage de l'ADN cellulaire. Les cellules sont distribuées dans des plaques 24 puits à une densité de 2.104 cellules par puits. Les essais avec les différents rétinoïdes sont réalisés en triple et le milieu de culture est changé après 4 jours de croissance. L'ADN cellulaire est mesuré par la méthode du 4,6-diamidino-2-phenylindole (C.F. Brunck et al., Anal Biochem., 1979, 92, 497-500). L'activité des composès est exprimée en pourcentage, 100% représentant la quantité d'ADN mesurée avec l'estradiol 10-9 M.

tableau 14 ci-dessous présente concentrations de rétinoïde nécessaires pour inhiber de 50% la croissance des cellules MCF-7 et T-47D, ou le pourcentage d'inhibition de croissance à la concentration de l μ M. Les molécules RAR spécifiques (TTNPB et Am580) exercent un effet inhibiteur plus fort que les ligands naturels (ttRA et 9-cis RA) et que LGD1069 (RXR agoniste). Ces résultats confirment ceux rapportés par Dawson et al., Cancer Res., 1995, 55, 446-451, qui ont montré que des $RAR\alpha$ agonistes sont des inhibiteurs efficaces de la croissance des cellules MCF-7, et que l'affinité des rétinoïdes pour RARlpha est étroitement leur activité anti-proliférative. A la concentration de 10^{-8} M, LGD1069 est RXRlpha spécifique et n'exerce aucun effet sur la croissance en condition estrogénique des cellules MCF-7 et T-47D.

Tableau 14

EF	FET ANTIPROLIFERA	TIF
Produit	T-47D	MCF-7
	IC50 (nM)	IC50 (nM)
ttRA	39,1	14,1 +/- 10,3
9-cis RA	25,1 +/ -1,4	Non déterminé
Am580	749	67%
TTNPB	3,3 +/- 1,1	0,35 +/- 0,07

10

15

20

25

30

35

IGD1069	208	338	

Certaines propriétés des rétinoïdes ont été déterminées grâce à des modèles cellulaires plus élaborés. Ces modèles consistent en des lignées cellulaires transfectées de façon stable par des plasmides recombinants qui placent l'expression du gène de la luciférase sous le contrôle de différents éléments de réponse nucléaire. Les effets observés correspondent alors à des régulations physiologiques et à une activité des récepteurs endogènes. Les essais réalisés en double sont décrits ci-dessous pour chacun de ces modèles.

4) Activité transactivatrice des rétinoïdes de référence médiée par les récepteurs de l'acide rétinoïque - Lignées cellulaires HRLN et HRL+N transfectées de facon stable.

Les lignées cellulaires HRLN et HRL'N permettent d'étudier l'activation d'un RARE par des récepteurs endogènes en utilisant des ligands à concentrations physiologiques. Ces lignées dérivent de cellules HeLa transfectées de façon stable par un gène rapporteur qui place l'expression du gène de la luciférase sous le contrôle d'un élément de réponse nucléaire RARE (RARE3-tk-Luc). Les cellules HeLa expriment tous les récepteurs de l'acide rétinoïque connus (RAR α,β,γ et RXR α,β,γ) avec une prédominance de RAR α et RXR α . L'élément de réponse RARE utilisé pour les cellules HRLN correspond à la séquence du gène naturel du récepteur RAR β (GGTTCAnnnnnAGTTCA). Les cellules HRL'N comportent la séquence GAGTGAnnnnnCGGTGA.

a) <u>Lignée HRLN</u>.

Cette lignée comporte l'élément de réponse RARE du gène naturel du récepteur RAR β qui contrôle l'expression du gène de la luciférase. ttRA et 9-cis RA induisent une activation dose-dépendante. Une suractivation par rapport au TTNPB est observée à forte concentration (1 μ M), comparable

10

15

20

25

30

a celle observée avec les constructions ERcassettes. Une coactivation de RAR et de RXR au niveau de l'hétérodimère est certainement impliquée.

Les résultats concernant TTNPB et Am580 indiquent l'activation induite spécifiquement par les récepteurs RAR. Les EC50 de ces deux molécules sont similaires. Am580 induit une transactivation médiée par RARlpha et TTNPB par RAR $lpha,\gamma$ comme le montre l'utilisation de l'antagoniste RARlpha Ro 41-5253 (Apfel, C. et al., PNAS, USA, 1992, 89, 7129-7133) qui abolit totalement la réponse de Am580 et partiellement celle du TTNPB. Cependant, RAR α apparaît comme le récepteur prédominant pour la transactivation dans les cellules HeLa. Le ligand RXR α spécifique LGD1069 transactive avec une EC50 de ~10 nM, ce qui correspond à son activité RXR. La lignée HRLN permet de mettre clairement en évidence une activité RAR physiologique des composés, mais une faible activité RXR est observée. Le tableau 15 ci-dessous rapporte ces résultats où le 100% d'expression correspond à l'induction provoquée par TTNPB 10-8 M. Les EC50 sont déterminées à résultats obtenus avec une gamme de des partir concentrations allant de 1 nM à 1 μ M.

Tableau 15

	TRANSACTIVAT	ION HRLN
Produit	E max &	EC50 (nM)
ttRA	208	2,5 +/- 4
9-cis RA	196	non déterminé
Am580	104	0,10 +/- 0,06
TTNPB	100	0,55 +/- 0,72
LGD1069	73	9,4 +/- 6,3
LGD-CB14499	30	non déterminé

b) Lignée HRL+N.

Les résultats de transactivation obtenus avec la lignée HRL+N sont comparables à ceux obtenus avec la lignée HRLN pour les molécules RAR agonistes (TTNPB et Am580) et les ligands naturels (ttRA et 9-cis RA). Les agonistes RXR (LGD1069 et LGD-CB14499) induisent une transactivation plus forte avec les cellules HRL+N et LGD1069 l μM est plus

10

15

20

25

30

efficace que les molécules RAR spécifiques. De plus, l'association d'un agoniste RAR et d'un agoniste RXR (par exemple TTNPB + LGD-CB14499, figure 1 en annexe) permet une meilleure transactivation que celle provoquée par chaque molécule utilisée séparément. La lignée HRL⁺N permet de visualiser une coactivation des récepteurs RAR et RXR au niveau de l'hétérodimère RAR-RXR. Ainsi, LGD1069 1 μM ayant une activité RAR à cette concentration se comporte comme un panagoniste. Ce résultat est à corréler à la suractivation induite par les molécules RXR agonistes avec les modèles RAR-ERcassettes. La lignée HRL⁺N permet clairement de mettre en évidence une activité RAR et RXR des molécules. Ces résultats sont rapportés dans le tableau 16 ci-dessous où l'activité transcriptionnelle des produits est exprimée en pourcentage, 100% correspondant au niveau d'activité mesuré en présence de TTNPB 10^{-8} M.

Tableau 16

TRANSACTIVATION HRL+N		
Produit (10 ⁻⁶ M)	Emax (%)	
ttRA	225	
Am580	99	
TTNPB (10 ⁻⁸ M)	100	
LGD1069	131	
LGD-CB14499	94	

La figure l en annexe montre la suractivation induite par une molécule RXR sélective en présence d'un agoniste RAR spécifique sur le modèle HRL+N.

5) <u>Effet anti-AP-l des rétinoïdes de référence</u> <u>sur des cellules estrogéno-dépendantes activées par le TPA - Lignée cellulaire MTLN</u>.

L'effet transrepresseur anti-facteur AP-1 des rétinoïdes est déterminé à l'aide de la lignée MTLN, issue de cellules MCF-7 transfectées de façon stable par un vecteur p(TRE)3-tk-Luc qui place l'expression du gène de la luciférase sous le contrôle du TPA (12-0-tétradécanoyl-phorbol-13-acétate). Le TPA active le complexe AP-1 formé

des protéines de la famille des protooncogènes nucléaires (c-Jun et c-Fos). Cette lignée MTLN permet d'étudier la relation existant entre les voies estrogéniques et AP-1 (M.E. Astruc et al., Endocrinology, 1995, 136, 824-832), et de montrer la dissociation entre l'activité transactivatrice et l'effet anti-AP-1 de rétinoïdes de synthèses (J.Y. Chen et al., EMBO J., 1995, 14, 1187-1197). Les expériences se font avec des cellules MTLN activées par du TPA 10⁻⁷ M.

Les résultats rapportés dans le tableau 17 cidessous montrent que les 3 types de récepteurs de l'acide rétinolque exprimés par les cellules MCF-7 (RARQ, y et RXRQ) médient un effet inhibiteur de la voie AP-1. L'utilisation de l'antagoniste RARQ sélectif Ro 41-5253 ne permet pas de lever totalement l'inhibition induite par le TTNPB, ce qui indique que l'activation de RARQ médie un effet anti-AP-1. L'activation par un agoniste RARQ (Am580 10 nM) ou RXRQ (LGD1069 et LGD-CB14499) entraîne également une inhibition de la voie AP-1. L'association d'une molécule RAR spécifique et d'une molécule RXR spécifique provoque un fort effet inhibiteur anti-AP-1, il y a effet additif entre les deux voies d'inhibition. De part son profil panagoniste à 1 µM, LGD1069 apparaît comme le composé le plus efficace testé dans ce modèle.

Tableau 17

25

20

5

10

15

	EFFET ANTI-AP-1	
Produit	Concentration (Log M)	Inhibition (%)
ttRA	-8	22 - 33
	-7	28 - 44
9cisRA	-8	30 - 37
Am580	-8	40 - 46
	-7	41 - 48
TTNPB	-8	26 - 53
	- 7	29 - 54
LGD1069	-8	18 - 29
_	-7	48 - 62
LGD-	-7	17 - 30
CB14499	}	

L'effet des composés sur des cellules MTLN activées par le TPA $10^{-7}\,\mathrm{M}$ est exprimé en pourcentage. 100%

WO 97/26237
PCT/FR97/00079
59

représente le niveau d'activité maximale mesuré avec le TPA qui est 5 à 6 fois supérieur à l'activité basale des cellules. Les propriétés inhibitrices des produits sont calculées après déduction de l'activité basale des cellules.

Les pourcentages rapportés correspondent à une fourchette d'inhibitions déterminées à partir de plusieurs La figure 2 en annexe montre l'additions.

La figure 2 en annexe montre l'additivité de l'effet inhibiteur anti-AP-1 sur la lignée MTLN d'un agoniste RAR sélectif.

6) Effet anti-estrogénique des rétinoïdes de référence sur des cellules estrogéno-dépendantes activées par l'estradiol - Lignée MELN.

Les cellules MCF-7 expriment RARα, γ et RXRα. La dépendant (ERE-βGlob-Luc) a permis d'établir la lignée estrogénique des rétinoïdes. Ces cellules contiennent le

- gène de la luciférase sous le contrôle transcriptionnel du promoteur de la βGlobine et de l'élément de réponse ERE isolé du gène de la vitélogénine A2 de poulet. Les expériences sont réalisées avec des cellules MELN activées
- par de l'estradiol 10-9 M. Le niveau d'activité basale des cellules MELN est obtenu avec l'antiestrogène 4-ON-de 8 à 10 fois plus bas que l'activité maximale de référence mesurée en présence d'estradiol 10-9 M qui représente 100%.
- ttRA réduit la croissance cellulaire ainsi que l'expression de génes estrogéno-dépendants (E. Demirpence et al., Cancer de bien vérifier.

 Les molécules RAR sélectives (Am580)

Les molécules RAR sélectives (Am580 et TTNPB) induisent une inhibition de l'ordre de 40%. Am580 à une concentration RARα spécifique (10 nM) permet une inhibition maximale, ce qui indique que RARα médie l'effet

10

15

20

25

antiestrogénique dans les cellules MCF-7. L'utilisation de l'antagoniste RARQ RO 41-5253 lève l'effet inhibiteur de Am580 mais aussi du TTNPB qui, dans ces conditions, conserve une activité RARY et perd son activité RARQ. Les composés RXR sélectifs (LGD1069 et LGD-CB14499) sont inactifs. L'activation de RXR n'est donc pas impliquée dans l'inhibition de la voie estrogénique par les rétinoides dans les cellules MCF-7.

Ces résultats sont rapportés dans le tableau 18 ci-dessous, ils sont parfaitement corrélés aux expériences de prolifération cellulaire estrogéno-induites. L'association d'un agoniste RAR spécifique et d'un agoniste RXR spécifique ne permet pas d'observer un effet inhibiteur supérieur à celui exercé par l'agoniste RAR seul.

Tableau 18

	EFFET ANTI- ESTROGENIQUE	JE
Produit	Concentration (Log M)	Inhibition (%)
ttRA	-7	35
9-cis RA	-7	35
Am580	-8	36-51
TTNPB	-8	30-41
	-8	0
LGD1069	-7	00
LGD-	-7	0
CB14499	-6	0

L'effet des produits testés sur des cellules activées par l'estradiol $10^{-9}\,\mathrm{M}$ est exprimé en pourcentage, le niveau d'activité basale étant retranché.

6) Conclusion.

Les molécules de référence ont permis de montrer l'efficacité et la complémentarité des différents modèles utilisés et conduisent aux conclusions suivantes :

- les constructions chimériques GAL-RAR et RAR-ERcassette permettent de déterminer le profil RAR agoniste de molécules, mais aussi une activité RXR agoniste avec RAR-ERcassette,

15

20

25

- la lignée HRLN traduit principalement l'activité d'un composé médiée par RARlpha endogène,
- la lignée HRL+N met également en évidence une activité RXR agoniste des rétinoïdes,
- l'effet anti-estrogénique des rétinoïdes (prolifération cellulaire estrogéno-induite et lignée MELN) est médiée par RAR α ,
- l'effet anti-AP-1 est médié dans les cellules MCF-7 (lignée MTLN) par RAR α , RAR γ et RXR α , et un effet additif existe entre les voies RAR et RXR.

B) Activités des dérivés du type rétinoïde de série trans (E).

Les résultats obtenus avec les molécules de la série (E) sont à comparer à ceux présentés pour les molécules de référence et pour la molécule SRI3946 (CB24159). Ce composé est RAR sélectif.

1) Specificité des dérivés testés.

L'activité RAR agoniste de composés de la série (E) a été évaluée avec le modèle RAR-ERcassette. A une concentration de 1 µM, les molécules de l'invention de cetté série permettent une transactivation médiée par les trois types de récepteurs RAR. Leur activité est rapportée dans le tableau 19 ci-dessous et, à cette concentration, apparaît comparable à celle du TTNPB.

Tableau 19

RAR-ERcassettes				
Produit	Concentration (Log M)	R ARα (%)	RARβ (%)	RARγ (%)
TTNPB	-8	100	100	100
CB24159	6	113	1_17	89
CB73364	-6	74	118	78
CB12273	-6	90	123	106
CB57201	-6	73	132	84

10

15

20

25

2) <u>Effet des dérivés de la série trans (E) sur la prolifération estrogéno-induite - Lignées cellulaires MCF-7 et T-47D</u>.

Le tableau 20 ci-dessous rapporte l'effet des rétinoïdes sur la croissance des cellules MCF-7 et T-47D qui est évaluée après 7 jours de culture en présence d'estradiol 10^{-9} M par dosage de l'ADN cellulaire. La molécule CB24159 inhibe la croissance des cellules T-47D de manière dose dépendante avec une efficacité supérieure à celle du TTNPB. CB73364 exerce un effet comparable au TTNPB. Les autres molécules induisent une inhibition de l'ordre de 50% à la concentration de 0,3 μ M qui correspond à leur activité RAR α observée en spécificité à cette concentration (cf. modèle RAR-ERcassette).

Tableau 20

EFF	EFFET ANTIPROLIFERATIF			
Produit	Concentration (Log M)	T-47D		
CB24159		1,4 +/- 0,2		
CB73364		4,1 +/- 0,7		
CB71802	-6	72%		
CB12273		252,8 +/- 109,7		
CB57201		233,0 +/- 90,6		
CB38973	-6	55³		

3) Activité transactivatrice des dérivés trans (E) médiée par les récepteurs de l'acide rétinoïque -Lignées cellulaires HRLN.

Comme indiqué dans le tableau 21 ci-dessous, les modifications structurales effectuées sur les molécules de la série trans (E) entraı̂nent une diminution d'efficacité importante de ces molécules en transactivation. Cependant, à 1 μ M, elles permettent une induction comparable à celle du TTNPB et de CB24159. Cette activité correspond au profil

RAR de ces molécules déterminé avec le modèle RAR-ERcassette.

Tableau 21

TI	TRANSACTIVATION HRLN		
Produit	E max %	EC50 (nM)	
TTNPB	100	0,55 +/- ,072	
CB24159	100	0.08 + - 0.10	
CB73364	89	33	
CB71802	76	31,4 +/- 16,9	
CB12273	106	21,4 +/- 5,6	
CB57201	70	55,8 +/- 70,1	
CB80660	106	38,3 +/- 9,5	
CB38973	89	14,9 +/- 12,3	

5

10

15

20

4) Effet anti-estrogénique des dérivés trans (E) sur des cellules estrogéno-dépendantes activées par l'estradiol - Lignée MELN.

Comme indiqué dans le tableau 22 ci-dessous, le dérivé CB24159 est le composé le plus inhibiteur de la transcription estrogénique sur le modèle MELN. Son activité est parfaitement corrélée à ses propriétés transcriptionnelles médiées par RAR dans la lignée HRLN. Comme pour CB24159, le maximum d'inhibition provoqué par les molécules trans (E) est de l'ordre de 30 à 40 à. L'effet anti-estrogénique des rétinoïdes étant médié par RARα dans les cellules MCF-7, ces composés exercent leur inhibition par l'intermédiaire de ce récepteur, ce qui correspond à leur pouvoir transcriptionnel RARα médié (cf. modèles HRLN et RARα-ERcassette).

Tableau 22

WO 97/26237 PCT/FR97/00079

64

Produit	FET ANTI-ESTROGENI	OUE
	Concentration	Inhibition
CB24159	(Log M) -8 -7	(%) 31-43
CB73364	-6 -8 -7	26-43 22-37 13
CB71802	-6 -8 -7	24 20-41 5
CB12273	-6 -8 -7	37 32-48 0
B57201	-6 -8	7-16 21-41 0
B38973	-7 -6 -6	1-9 23-41
B80660	8 7 6	30 26 20-42

C) Activités des dérivés du type rétinoïde de l'invention de série cis (Z).

Ces dérivés se divisent en deux familles :

- les molécules carboxylées (substituant R_1),
- les molécules dont le carboxyle est remplacé par un tétrazole.

1) Spécificité des dérivés cis (Z).

5

10 Les deux types de constructions (Gal-RAR et RAR-ERcassette) ont été utilisé pour mettre en évidence

a) <u>Récepteurs chimériques Gal4-RAR</u>

15 Les constructions Gal-RAR ont permis d'évaluer l'activité RAR agoniste des dérivés de la série cis (Z). Les résultats rapportés dans le tableau 23 ci-dessous montrent que la molécule de référence SRI (CB28628) est agoniste complet pour les trois types de récepteurs RAR et 20 permet la même transactivation maximale que TTNPB (RAR

10

15

20

25

agoniste sélectif). Les molécules dérivées de CB28628 apparaissent moins efficaces. Les molécules carboxylées (CB36493 et CB16279) sont des agonistes partiels à 1 μM pour les trois récepteurs RAR tandis que CB38416 est agoniste partiel pour RARα et RARβ, mais complet pour RARγ. Ces molécules ont la propriété d'induire une transactivation RAR médiée. Les composés comportant un tétrazole (CB92834 et CB77402) sont incapables de transactiver par l'intermédiaire des récepteurs RAR. Ils ne sont pas RAR agonistes.

Tableau 23

	G.	AL-RAR		
Produit	Concentration (Log M)	RARα (š)	RARβ (ᢤ)	RARY (%)
TTNPB	-8	100	100	100
SRI (CB28628)	-7	103	102	106
CB38416	-6	58	51	99
CB36493	-6	38	4.4	50
CB16279	-6	33	47	59
CB92834	-6	8	0	2
CB77402	-6	6	0	0

b) Récepteurs chimériques ERcassettes

Comme rapporté dans le tableau 24 ci-dessous, le profil défini avec le modèle RAR-ERcassette pour les dérivés cis (Z) diffère du profil Gal-RAR. TTNPB 10 nM présente la transactivation maximale induite par un agoniste synthétique RAR sélectif. SRI (CB28628) est agoniste complet pour RARY-ERcassette et induit une suractivation de RAR α -ERcassette et RAR β -ERcassette à 1 μ M. Cette suractivation traduit des propriétés panagonistes (RXR et RAR agoniste). Les composés carboxylés (CB30382, CB38416, CB36493 et CB16279) induisent une transactivation médiée par les trois récepteurs. Une suractivation de RAR β -ERcassette intervient avec ces molècules, ce qui traduit une activité RXR. Les dérivés cis (Z) carboxylés sont aussi

10

15

des panagonistes. Les molécules comportant un tétrazole (CB92834 et CB77402) ne permettent pas de transactivation médiée par RAR α -ERcassette et RAR γ -ERcassette. Cependant, une transactivation partielle de RAR β -ERcassette est constatée. Dans la mesure où ces composés sont inactifs sur Gal-RAR β , cet effet agoniste partiel peut être attribué à une activité RXR. De plus, l'association de CB92834 ou de CB77402 avec un agoniste RAR spécifique permet un suractivation de l'effet de la molécule RAR seule pour les trois récepteurs RAR-ERcassettes, ce qui tend à confirmer l'activité RXR agoniste de CB92834 et de CB77402.

Tableau 24

	RAR-ERcassettes				
Produit	Concentration	RARα (%)	RARβ (%)	RARy (%)	
	(Log M)		ĺ	·	
TTNPB	-8	100	100	100	
SRI (CB28628)	-8	35	88	55	
	-7	95	115	87	
	-6	179	183	92	
CB30382	- 7	12	39	29	
	- 6	93	130	83	
CB38416	-8	0	10	4	
	-7	7	57	14	
	-6	65	198	62	
CB36493	- 8	1	0	0	
	- 7	15	34	5	
	- 6	91	205	26	
CB16279	– 7	6	60	15	
	– 6	60	118	71	
CB92834	-8	0	0	2	
	-7	9	36	7	
	-6	11	43	0	
CB77402	-8	0	0	0	
	-7	1	31	0	
	-6	8	37	8	

2) Effet des molécules de la série cis (Z) sur la prolifération estrogéno-induite - Lignées cellulaires MCF-7 et T- 47D.

Le tableau 25 ci-dessous rapporte l'effet des dérivés cis (Z) sur la croissance des cellules T-47D qui

10

15

20

25

est évaluée après 7 jours de culture en présence d'estradiol 10⁻⁹ M par dosage de l'ADN cellulaire. Les molécules carboxylées induisent une inhibition de l'ordre de 20 à 50% qui correspond à leur profil RARα agoniste partiel déterminé en transfections transitoires (Gal-RAR et RAR-ERcassette). SRI (CB28628) agoniste complet, permet une inhibition de l'ordre de 70%, comparable à celle exercée par Am580. CB92834 est inactif sur une croissance estrogéno-induite.

<u>Tableau 25</u>

EFFET ANTIPROLIFERATIF T-47D			
PRODUIT	Concentration (Log M)	Croissance 100% = E2 10 ⁻⁹ M	
SRI (CB28628)	-6	33	
CB36493	-6	68-78	
CB30382	-6	73-94	
CB38416	-6	50-60	
CB16279	-6	84	
CB92834	-6	94	

3) <u>Activité transactivatrice des dérivés cis (Z)</u> médiée par les récepteurs de l'acide rétinoïque - Lignées cellulaires HRLN et HRL+N.

a) Lignée HRLN.

L'activité RAR agoniste des dérivés cis (Z) carboxylés (CB38416, CB30382, CB36493 et CB16279) constatée avec les modèles chimériques est confirmée avec le modèle HRLN, comme rapporté dans le tableau 26 ci-dessous. A l μ M, ces composés induisent une transactivation proche de celle du TTNPB. Cependant, les modifications structurales effectuées sur ces dérivés entraînent, par rapport à la référence SRI (CB28628) une diminution d'affinité, et donc d'efficacité RAR médiée. Les composés comportant un

tétrazole (CB92834 et CB77402) sont très faiblement actifs, ce qui correspond à leur activité en RAR-ERcassette.

Tableau 26

TRANSACTIVATION HRLN		
Produit	E max %	
TTNPB	100	
SRI (CB28628)	98	
CB30382	102	
CB38416	81	
CB36493	97	
CB92834	21	
CB77402	18	

5

10

15

b) Lignée HRL+N.

La lignée HRL+N permet de mettre en évidence une activité RXR agoniste. Les résultats rapportés dans le tableau 27 ci-dessous sont corrélés à ceux obtenus avec le modèle RAR-ERcassette. SRI (CB28628) est une molécule panagoniste. Elle induit un maximum de transactivation supérieur à celui du TTNPB. Les composés de la série cis (2) carboxylés (CB38416, CB16279) apparaissent comme des panagonistes, en accord avec les résultats constatés en RAR-ERcassette, et provoquent une transactivation supérieure aux agonistes RAR sélectifs (TTNPB). Les molécules CB (Z) non cycliques comportant un tétrazole (CB92834, CB77402) permettent d'observer une faible transactivation, inférieure à celle du TTNPB. L'association de CB92834 ou de CB77402 avec un agoniste RAR spécifique induit une transactivation plus forte que celle observée pour chaque composé testé séparément, ce qui correspond au profil RXR agoniste de CB92834 et CB77402.

Tableau 27

20

10

15

20

25

TRANSACTIVATION HRL+N		
Produit	E max %	
TTNPB	100	
SRI-CB28628	158	
CB38416	131	
CB92834	• 42	
CB77402	33	

La figure 3 en annexe représente la suractivation par CB92834 de la transactivation induite par un agoniste RAR sélectif sur la lignée HRL+N.

4) <u>Effet anti-AP-1 des dérivés cis (Z) sur des cellules estrogéno-dépendantes activées par le TPA - Lignée cellulaire MTLN</u>.

La lignée MTLN activée par le TPA permet d'étudier l'effet des dérivés cis (Z) sur la voie AP-1. L'interprétation des résultats rapportés dans le tableau 28 ci-dessous est basée sur les conclusions faites à partir des effets observés avec les molécules de références. Les activations de RARα, RARγ et RXRα médient un effet anti-AP-1 dans les cellules MCF-7 et il existe une additivité des effets de RAR et RXR. CB28628 présente un fort effet anti-AP-1 sur les cellules MCF-7. Comme LGD1069, cette molécule exerce une forte inhibition de part ses propriétés panagonistes. Toutes les molécules de la série (Z) présentent un profil inhibiteur de la voie AP-1. Les composés carboxylés (CB36493 et CB30382) à la concentration de $1~\mu\text{M}$ exercent un effet inhibiteur comparable à celui de l'effet de CB28628. Ces dérivés panagonistes (cf. résultats RAR-ERcassettes et HRL+N) induisent un effet anti-AP-l par activation des récepteurs RAR et RXR. CB92834 et CB77402 présentent également un profil inhibiteur. L'inhibition mesurée est de l'ordre de 20 à 30%, comparable à celle constatée pour LGD1069 $10^{-8} M$ (RXR sélectif à cette concentration). CB92834 et CB77402 sont des molécules anti-

15

20

AP-1 par l'intermédiaire de RXR. En association avec un agoniste RAR sélectif, on observe un effet anti-AP-1 additif. Ces deux composés présentent donc l'avantage d'exercer une transrépression de la voie AP-1 sans induire une activation de la transcription d'un gène contrôlé par un RARE.

Tableau 28

EFFET ANTI-AP-1 MTLN		
Produit	Concentration (Log M)	Inhibition (%)
TTNPB	-8	26-53
CB28628	-7 -6	40 58
CB30382	-7 -6	21 42-47
CB38416	-7 -6	7-14 21-25
CB36493	- 7 - 6	26 38-46
CB16279	-6	23-26
СВ92834	-7 -6	4-9 20-23
CB77402	- 7 - 6	21-23 30-33

La figure 4 représente l'additivité de l'effet inhibiteur anti-AP-1 sur la lignée MTLN de CB77402 et de Am580.

5) Effet anti-estrogénique des dérivés cis (Z) sur des cellules estrogéno-dépendantes activées par l'estradiol - Lignée MELN.

L'utilisation des molécules de référence a permis de montrer que l'effet anti-estrogénique des rétinoïdes est médié par RAR α . L'action anti-estrogénique des dérivés cis (2) évaluée avec la lignée MELN, activée par l'estradiol 10^{-9} M, suit leur profil RAR α . Comme rapporté dans le tableau 29 ci-dessous, les dérivés carboxylés (CB36493, CB38416, CB30382 et CB16279), partiellement agonistes, permettent une transrépression d'un gène contrôlé par un

ERE. CB92834 et CB77402 sont inactifs, ce qui est en parfait accord avec leur incapacité à activer RAR α .

Tableau 29

EFFET ANTI-ESTROGENIQUE MELN		
Produit	Concentration (Log M)	Inhibition (%)
TTNPB	-8	30-41
SRI (CB28628)	-7 -6	31 29-41
CB30382	-7 -6	0 2-20
CB38416	-7 -6	0 19
CB36493	-7 -6	0 17-32
CB73069	-6	17-21
CB16279	-6	32
C592834	-6	0
CB77402	-6	0

5

10

6) Conclusion.

Les dérivés de l'invention de série cis (Z) présentent des propriétés très intéressantes. Les composés CB92834 et CB77402 présentent une activité RXR spécifique, en comparaison aux molécules cis (Z) carboxylées qui sont panagonistes (CB36493, CB30382, CB38416, CB16279). Ainsi, la substitution du carboxyle par un radical tétrazole entraîne une perte d'activité RAR et permet d'orienter ces molécules vers une spécificité RXR. Ces composés exercent un effet inhibiteur sur la voie AP-1 et sont inactifs sur la transcription d'un gêne contrôlé par un RARE. Leur association avec une molécule RAR spécifique permet d'optimiser l'effet anti-AP-1 de ces molécules.

20

15

D'autres caractéristiques et avantages de l'invention apparaîtront à la lecture des exemples qui suivent concernant la préparation et l'analyse de composés de référence et de dérivés de l'invention, étant entendu que ces exemples ne sauraient être interprétés comme tendant à réduire la portée des revendications.

Exemple 1 : Préparation de l'acide (E) 4-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-3,5,5,8,8-pentaméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl]benzoïque (CB71802) de formule :

a) Préparation du 2.5-dichloro-2.5-

10 diméthylhexane:

5

15

20

25

30

A une solution de 2,5-diméthyl-2,5-hexanediol (20,0 g, 136,8 mmol) dans 250 ml de dichlorométhane est additionné à l'ambiante du chlorure de thionyle (25 ml, 341,8 mmol). Le milieu réactionnel jaunit et on poursuit l'agitation pendant 4 h. L'avancement de la réaction est contrôlé par chromatographie sur couche mince (CCM) (éluant éther:éther de pétrole = 50:50). En fin de réaction, on additionne 250 ml d'eau distillée, décante et la phase organique est neutralisée par 2 x 250 ml d'une solution de NaHCO3 10%. On sèche alors par MgSO4, filtre et évapore à sec. On obtient 18,37 g (Rdt brut = 73%) d'un solide le 2,5-dichloro-2,5-diméthylhexane.

 $RMN^{1}H$ 200 MHz (CDCl₃) : 1,57 (s, 12H, Me); 1,92 (s, 4H, -CH₂-).

b) Préparation du 1.1,4,4,6,7-hexaméthyl-1,2,3,4-tétrahydronaphtalène:

Dans un tricol de 250 ml muni d'un réfrigérant, d'une agitation magnétique et d'un thermomètre, on pèse du trichlorure d'aluminiun (3,0 g, 22,5 mmol). On additionne 70 ml de o-xylène (Aldrich) puis avec une ampoule à brome on additionne une solution de 2,5-dichloro-2,5-diméthylhexane préparé à l'étape précédente (15,00 g, 81,9)

10

15

20

25

30

mmol) dans 30 ml de o-xylène. On chauffe à 100°C le milieu réactionnel pendant 3 h, il y a un important dégagement de HCl et le milieu réactionnel devient rouge sombre. Après refroidissement du milieu réactionnel, celui-ci est versé sur un mélange eau-glace (200 ml), on extrait par de l'éther (3 x 80 ml), lave par une solution saturée de NaHCO3 (2 x 150 ml), sèche la phase éthérée par MgSO4, filtre et évapore. Le produit brut est purifié par distillation sous vide, on obtient 15,20 g d'un solide le 1,1,4,4,6,7-hexaméthyl-1,2,3,4-tétrahydronaphtalène (Rdt = 86%).

RMN 1 H 200MHz (CDCl $_{3}$) : 1,31 (s, 12H, 1-Me et 4-Me); 1,71 (s , 4H, -CH $_{2}$ -); 2,26 (s, 6H, 6 et 7 Me); 7,11 (s, 2H, ArH).

c) <u>Préparation du 6-bromométhyl-1,1,4,4,7-</u> pentaméthyl-1,2,3,4-tétrahydronaphtalène de formule :

Une solution de 1,1,4,4,6,7-hexaméthyl-1,2,3,4-tétrahydronaphtalène (6,91 g, 31,9 mmol), de NBS (5,97 g, 33,5 mmol), de peroxyde de benzoyle (0,22 g, 0,9 mmol) dans 100 ml de CCl4 est portée à reflux pendant 5 h. La solution est alors refroidie, concentrée à l'évaporateur rotatif, reprise à l'éther (100 ml), filtrée pour éliminer le succinimide formé (le succinimide étant lavé à l'éther) et concentrée. On obtient 8,80 g d'un produit brut composé (RMNlH 200MHz) d'environ 30 % de 1,1,4,4,6,7-hexaméthyl-1,2,3,4-tétrahydronaphtalène, d'environ 65 % de 6-bromométhyl-1,1,4,4,7-pentaméthyl-1,2,3,4-

tétrahydronaphtalène désiré et d'environ 5 % de composé dibromé correspondant. Ce produit brut sera utilise tel quel pour la formation du sel de phosphonium correspondant.

RMN 1 H 200MHz (CDCl $_{3}$): 1,27 (s, 12H, 5,8-CH $_{3}$); 1,67 (s, 4H, 6,7-CH $_{2}$ -); 2,36 (s, 3H, ArMe); 4,50 (s, 2H, BnzH); 7,05 (s, 1H, ArH ortho Me); 7,22 (s, 1H, ArH méta Me).

10

15

20

25

d) <u>Préparation du bromure de (5,6,7,8-tétrahydro-3,5,5,8,8-pentaméthyl-2-naphtalényl)-méthyl</u> triphénylphosphonium de formule :

Le 6-bromométhyl-1,1,4,4,7-pentaméthyl-1,2,3,4-tétrahydronaphtalène brut (8,80 g, environ 32 mmol) préparé précédemment est mélangé avec de la triphénylphosphine (10,1 g, 38,4 mmol) en solution dans 50 ml de dichlorométhane pendant 24 h, puis dilué à l'éther éthylique (200 ml). Le bromure de [(5,6,7,8-tétrahydro-3,5,5,8,8-pentaméthyl-2-naphtalényl)méthyl]

triphénylphosphonium précipite, est filtré et lavé abondamment à l'éther. On obtient 10,72 g de cristaux blancs, le bromure de (5,6,7,8-tétrahydro-3,5,5,8,8-pentaméthyl-2-naphtalényl)-méthyl-triphénylphosphonium (Rdt = 60%) après séchage.

RMN¹H 200MHz (CDCl₃): 0,74 (s, 6H, 5-CH₃); 1,15 (s, 6H, 8-CH₃); 1,52 (s large, 2H, 6-CH₂); 1,56 (s large, 2H, 7-CH₂); 1,56 (s, 3H, ArMe); 4,98 (d, 2H, -CH₂-P J 16,8Hz); 6,77 (s, 1H, ArH J 2,8Hz); 6,84 (s, 1H, ArH); 7,78-7,46 (m, 15H, ArH).

e) <u>Préparation des (E) et (Z) 4-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-3,5,5,8,8-pentaméthyl-2-naphtalényl)-2-propényllbenzonitriles de formules :</u>

$$(E) \qquad (Z)$$

Une solution de bromure de (5,6,7,8-tétrahydro-3,5,5,8,8-pentaméthyl-2-naphtalényl)-méthyl triphénylphosphonium (3,65 g, 6,5 mmol) préparé précédemment de NaH (Aldrich, 6,0 mmol) provenant de 0,24 g

10

15

20

30

d'une dispersion de 60% de NaH dans l'huile dans 5 ml de DMSO anhydre est agitee sous argon pendant 30 min, puis est ajoutée une solution de 4-cyanoacétophénone (1,45 g, 10,0 mmol) dans 5,5 ml de DMSO. La solution est agitée pendant 6 h à l'ambiante puis versée sur de la glace (100 g). On extrait alors à l'éther (5 x 100 ml). Le produit brut est purifié par chromatographie éclair sur silice (éluant éther de pétrole pur) puis de nouveau purifié par chromatographie éclair sur silice (éluant éther : éther de pétrole = 1 : 99) afin de séparer les isomères. On obtient 0,25 g d'un solide blanc (2) 4-(-1-(5,6,7,8-tétrahydro-3,5,5,8,8pentaméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl]benzonitrile (Rdt = 14%) puis 0,20 g d'un autre solide blanc le (E) 4-[-1-(5, 6, 7, 8-tétrahydro-3, 5, 5, 8, 8-pentaméthyl-2-naphtalényl)-2propényl]benzonitrile (Rdt = 11%) et 0,18 g d'un mélange des deux isomères (Rdt = 10%).

Isomère (E) :

RMN¹H 200MHz (CDCl₃): 1,28 (s, 12H, 5,8-CH₃); 1,68 (s, 4H, 6,7-CH₂-); 2,16 (d, 3H, Me vinylique J 0,8Hz); 2,24 (s, 3H, ArMe); 6,91 (s large, 1H, H vinylique); 7,13 (s, 1H, ArH); 7,16 (s, 1H, ArH); 7,62 (s, 2H, ArH méta au CN); 7,63 (s, 2H, ArH ortho au CN).

Isomère (2):

RMN¹H 200MHz (CDCl₃): 0,78 (s, 6H, 5-Me); 1,20 (s, 6H, 5,8-Me); 1,40-1,60 (m, 4H, 6,7-CH₂); 2,21 (d, 3H, Me vinylique J 1,5Hz); 2,25 (s, 3H, ArMe); 6,51 (s, 1H, ArH); 6,59 (s large, 1H, H vinylique); 7,00 (s, 1H, ArH); 7,19 (d, 2H, ArH méta au CN J 8,4Hz); 7,46 (d, 2H, ArH ortho au CN J 8,4Hz).

f) <u>Préparation de l'acide (E) 4-11-(5,6,7,8-tétrahydro-3,5,5,8,8-pentaméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl]benzoïque (composé CB71802) de formule :</u>

10

15

25

30

Une suspension du dérivé (E) 4-[1-(5,6,7,8tétrahydro-3,5,5,8,8-pentaméthyl-2-naphtalényl)-2propényl]benzonitrile (0,22 g, 0,64 mmol) préparé précédemment en solution dans de la potasse (0,94 g, 16,8 mmol) hydroéthanolique (H2O 0,55 ml et EtOH 3,3 ml) est chauffée à 70°C sous agitation magnétique pendant 6 h. L'avancement de la réaction est suivi par HPLC. Après refroidissement du milieu réactionnel, on reprend à l'eau (50 ml), acidifie par HCl lN, extrait à l'éther (4 x 20 ml), sèche la phase étherée par MgSO4, filtre et évapore pour obtenir un produit brut que l'on purifie par lavage à l'hexane. Après séchage à 50°C (3 h) au dessiccateur à vide, on obtient 0,18 g (Rdt = 75 %) d'un solide 1' acide (E) 4-[-1-(5,6,7,8-tétrahydroblanchâtre, 3,5,5,8,8-pentaméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl]benzoïque pur.

 $F(^{\circ}C) = 209-210 \text{ (déc.)}.$

RMN¹H 200MHz (CDCl₃): 1,29 (s, 12H, 5,8-CH₃);
20 1,69 (s, 4H, 6,7-CH₂); 2,19 (d, 3H, Me vinylique J 1,1Hz);
2,26 (s, 3H, ArMe); 6,95 (s large, 1H, H vinylique); 7,13
(s, 1H, ArH); 7,19 (s, 1H, ArH); 7,63 (d, 2H, ArH méta au COOH J 8,4Hz); 8,11 (d, 2H, ArH ortho au COOH J 8,4Hz).

MS EI 70 eV (m/z, % intensité) : 362 (M $^+$, 79%); 347 (M $^+$ -CH $_3$, 100).

HRMS EI 70 eV : $M_{tr} = 362,2220$ pour $C_{25}H_{30}G_{2}$ $M_{th} = 362,2246$

HPLC : Colonne ODS, Ultrasphère, 5 μ , 250 x 4,6 mm, détecteur Shimadzu UV, 260 nm, débit 1 ml/min, éluant MeOH : H_2O = 90 : 10 + 0,1% TFA, acide (composé CB71802) tr

10

15

20

25

= 11,4 min 99,0%; impuretés tr = 8,0 min 0,5% et tr = 9,0 min 0,3%.

1P (pur, cm⁻¹) : 3400-2500; 2958; 1688, 1604,
1420, 1288, 1186, 1124, 1066, 1016, 908, 850.

Exemple 2 : Préparation de l'acide (Z) 4-[1-(5.6.7.8-tétrahydro-3.5.5.8.8-pentaméthyl-2-naphtalényl)-2propényl]benzoïque (composé CB32706) de formule :

Une suspension du dérivé (Z) 4-[1-(5,6,7,8-

tétrahydro-3,5,5,8,8-pentaméthyl-2-naphtalényl)-2propényl)benzonitrile (30 mg, 0,08 mmol) préparé
précédemment, dans de la potasse (0,21 g, 3,84 mmol)
hydroéthanolique (H2O 0,11 ml et EtOH 0,7 ml) est chauffée
à reflux sous agitation magnétique pendant 6 h. On évapore
l'éthanol à l'évaporateur rotatif, reprend à l'eau (20 ml),
acidifie par HCl 1N, extrait (5 x 40 ml) à l'éther, sèche
la phase éthérée sur MgSO4, filtre et évapore. Le produit
est recristallisé dans l'hexane, filtré et séché. On
obtient 110 mg d'un solide blanc, l'acide (Z) 4-[1-

propényl]benzoïque (composé CB32706) (Rdt = 95%). F (°C) = 185.

RMN¹H 200MHz (CDCl₃): 0,76 (s, 6H, 2 Me); 1,20 (s, 6H, 2 Me); 1,40-1,60 (m, 4H, 2 ~CH₂-); 2,23 (d, 3H, Me vinylique J 1,3 Hz); 2,25 (s, 3H, Me); 6,57 (s, 2H, ArH); 6,99 (s, 1H, H vinylique); 7,20-7,30 (m, 2H, ArH); 7,90 (d, 2H, ArH, J 8Hz).

(5,6,7,8-tétrahydro-3,5,5,8,8-pentaméthyl-2-naphtalényl)-2-

15

20

25

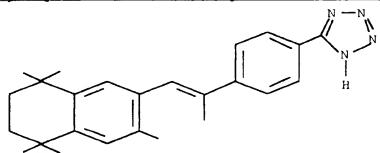
30

MS EI 70ev (m/z, % intensité) : $362 \, (M^{+}, 69, 5 \, \%);$ 347 (100); 149 (13).

HPLC : Colonne ODS, Ultrasphère, 5 μ , 250 x 4,6 mm, détecteur Shimadzu UV, 260 nm, débit 1 ml/min, éluant MeOH:H2O = 90:10 + 0,1% TFA, débit 1 ml/min, acide (CB32706) tr = 12,1 min 99,2%.

IR (cm^{-1}) : 2926; 1688; 1606; 1418; 1280.

Exemple 3: Préparation du (E) 5-[4-[1-(5,6,7,8-10 tétrahydro-3,5,5,8,8-pentaméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl]phényl]-1H-tétrazole (composé CB40747) de formule:



A une solution des (E) et (Z) 4-[1-(5,6,7,8-tetrahydro-3,5,5,8,8-pentaméthyl-2-naphtalényl)-2-

propényl]benzonitriles préparés précédemment (0,32 g, 0,93 mmol) dans du toluène anhydre (5 ml), on additionne successivement de l'oxyde de dibutylétain (23 mg, 10% mol) et de l'azoture de triméthylsilyle (0,247 ml, 1,86 mmol, 2 éq.). Le milieu réactionnel est chauffé 16 h à reflux (110°C) sous atmosphère d'argon et agitation magnétique. On précipite avec du chloroforme rectifié pour obtenir après filtration 31 mg d'un solide blanc le (E) 5-[4-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-3,5,5,8,8-pentaméthyl-2-naphtalényl)-2-

propényl]phényl]-1H-tétrazole (composé CB40747) pur après séchage au dessiccateur sous vide (avec P_2O_5).

 $F (^{\circ}C) = 256-258 (déc.)$.

RMN 1 H 200 MHz (DMSO-D₆) : 1,24 (s, 12H, 5 et 8-Me); 1,64 (s, 4H, -CH₂-); 2,15 (d, 3H, Me J 0,7 Hz); 2,21 (s, 3H, Me); 7,02 (s, 1H, H vinylique); 7,16 (s, 2H, ArH); 7,81 (d, 2H, ArH méta au tétrazyl J 8,4Hz); 8,05 (d, 2H,

10

15

20

25

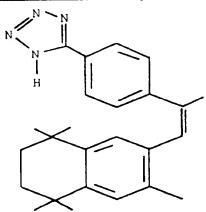
ArH ortho au têtrazoyl J 8,4Hz). Pic H₂O à 3,30; pic DMSO 2,48.

MS EI 70 eV (m/z, % intensité) : $386 \, (M^+, 100\%);$ 371 (29), 359 (21), 358 (71), 343 (25), 328 (11), 327 (19), 312 (17).

HMRS EI 70 eV: $M_{tr} = 386,2450$ pour $C_{25}H_{30}N_4$ $M_{th} = 386,2470$.

HPLC: Colonne ODS, Ultrasphère, 5 μ , 250 x 4,6 mm, détecteur Shimadzu UV, 260 nm, éluant MeOH: H₂O = 90:10 + 0,1% TFA, débit 1 ml/min, tétrazole (CB40747) tr = 9,10 min 97,9%, impureté tr = 6,75 min 1,53%.

Exemple 4: Préparation du (2) 5-[4-[]-[5,6,7,8-tétrahydro-3,5,5,8,8-pentaméthyl-2-naphtalényl]-2-propényl]phényl]-1H-tétrazole (composé CB61692) de formule:



A une solution du (Z) 4-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-3,5,8,8-pentaméthyl-2-naphtalényl)-2-

propényl]benzonitrile précédent (0,24 g, 0,70 mmol) dans du toluène anhydre (1,4 ml), on additionne successivement de l'oxyde de dibutylétain (22,3 mg, 0,09 mmol, 10% mol) et de l'azoture de triméthylsilyle (0,19 ml, 1,40 mmol). Le milieu réactionnel est chauffé 23 h à reflux (110°C) sous atmosphère d'argon et agitation magnétique. Après refroidissement du milieu réactionnel, on évapore le toluène et purifie le produit brut par chromatographie éclair sur silice (éluant dichlorométhane : méthanol = 90 : 10). On obtient 0,30 g d'un produit que l'on dissout dans

un minimum de chloroforme et précipite par de l'hexane. Après filtration et lavage à l'hexane puis séchage au dessicateur, on obtient 0,18 g d'un solide blanc, le (Z) 5-[4-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-3,5,5,8,8-pentaméthyl-2-

5 naphtalényl)-2-propényl]phényl]-1H-tétrazole (CB61692) (Rdt = 66%).

 $F (^{\circ}C) = 210.$

RMN¹H 200 MHz (DMSO-D₆): 0,68 (s, 6H, Me); 1,15 (s, 6H, Me); 1,30 (s, 4H, -CH₂-); 2,23 (d, 6H, Me); 6,54 (s, 1H, ArH); 6,59 (s large, 1H, H vinylique); 7,31 (s, 1H, ArH); 7,35 (d, 2H, ArH méta au tétrazole J 8,2Hz); 7,90 (d, 2H, ArH ortho au tétrazole J 8,2Hz).

MS EI 70 eV (m/z, % intensité) : 386 $(M^+, 100%)$; 371 (31), 359 (21), 358 (73), 343 (29), 328 (16), 327 (21), 312 (21).

 $M_{tr} = 386,2466 \text{ pour } C_{25}H_{30}N_4 M_{th} = 386,2470.$

HPLC : Colonne ODS, Ultrasphère, 5μ , 250×4.6 mm, détecteur Shimadzu UV, 260 nm, débit 1 ml/min ; éluant MeOH : $H_2O=90:10+0.1$ % TFA, tétrazole (CB61692) tr = 8.8 min 98.1%, impuretés tr = 8.0 min 0.3% et tr = 12.0 min 1.6%.

Exemples 5 et 6 : Préparation des acides (E) et (Z) 4-[1-(3',4'-dihydro-4',4'-diméthyl-1',1'-dioxyde-2'H-1'-benzothiopyran-6'-yl)-2-propényllbenzoïque (composés CB39356 et CB72484) de formules :

10

15

20

10

15

20

25

a) <u>Préparation du 3-méthylbut-2-ényl-4'-bromophénylsulfure.</u>

A une solution d'hydrure de sodium à 60% en dispersion dans l'huile minérale (3,2 g, 80 mmol) dans 31 ml de THF anhydre, on ajoute goutte à goutte à température ambiante une solution de 4-bromothiophénol (12,7 g, 61 mmol) dans 18,5 ml de THF anhydre. On laisse agiter à température ambiante 30 min, puis on ajoute une solution de 1-bromo-3-méthyl-but-2-ène (7,7 ml, 67 mmol) dans 15,5 ml de THF anhydre et de l'iodure de sodium (1,83 g, 12 mmol). Le milieu réactionnel est agité à température ambiante pendant 12 h. On hydrolyse à 0°C avec 30 ml d'eau. Après retour à température ambiante, on extrait à l'éther (5 x 50 ml), sèche sur MgSO4 et évapore les solvants. On obtient 18,23 g d'une huile jaunâtre, le 3-méthylbut-2-ényl-4'-bromophénylsulfure (Rdt brut = 100%).

RMN¹H 200MHz (CDCl₃) : 1,60 (s, 3H, Me); 1,70 (s, 3H, Me); 3.50 (d, 2H, $^{-}$ CH₂- $^{-}$ J 7,7Hz); 5,20-5,30 (m, 1H, H vinylique); 7,13-7,24 (m, 2H, ArH); 7,33-7,39 (m, 2H, ArH).

b) <u>Préparation du 6-bromo-4.4-diméthyl-3.4-dihydro-2H-1-benzothiopyrane</u>.

A une solution du 3-méthylbut-2-ényl-4'-bromophénylsulfure brut préparé à l'étape précédente (18,23 g, 61 mmol) dans 600 ml du dichlorométhane, on ajoute à -10°C du trichlorure d'aluminium (8,9 g, 67 mmol). Le milieu réactionnel est agité à cette température pendant 3

10

15

20

25

30

35

h, puis versė sur 500 ml d'un mélange eau-glace volume à volume. On extrait au dichlorométhane et la phase organique est lavée par une solution aqueuse saturée en NaHCO3, puis séchée sur MgSO4, filtrée et evaporée. Le produit brut est purifié par chromatographie éclair sur silice (éluant éther de pétrole : éther éthylique = 100 : 5. On obtient 12,62 g d'une huile, le 6-bromo-4,4-diméthyl-3,4-dihydro-2H-1-benzothiopyrane (Rdt = 80%).

RMN¹H 200MHz (CDCl₃) : 1,30 (s, 6H, 2 Me); 1,80-2,00 (m, 2H, -CH₂-); 2,80-3,05 (m, 2H, -CH₂-S); 6,85-7,60 (m, 3H, ArH).

c) <u>Préparation du 6-formyl-4,4-diméthyl-3,4-dihydro-2H-l-benzothiopyrane</u>.

A du magnésium (0,30 g, 12 mmol) dans 1 ml de THF anhydre, on ajoute à 66°C du 6-bromo-4,4-diméthyl-3,4dihydro-2H-1-benzothiopyrane préparé à l'étape précédente (b) (2,62 g, 10 mmol) en solution dans 5 ml de THF anhydre. On agite au reflux du THF jusqu'à consommation quasicomplète du magnésium (30 min). Le milieu réactionnel est ensuite refroidi à -10°C et on ajoute à cette température N-formylmorpholine d e l a (1,2 ml, 12 mmol) dans 2 ml de THF. A la fin de l'addition le milieu réactionnel est porté à température ambiante pendant 1 h. Après hydrolyse par 10 ml d'une solution aqueuse saturée de NH4Cl à 0°C et extraction à l'éther éthylique (5 x 30 ml), la phase organique est séchée sur MgSO4, filtrée et évaporée. Le produit brut est purifié par chromatographie éclair sur silice (éluant éther de pétrole : éther éthylique : 100 : 5). On obtient 2,00 g du 6formyl-4, 4-diméthyl-3, 4-dihydro-2H-1-benzothiopyrane (Rdt = 1)61%).

RMN¹H 200MHz (CDCl₃): 1,60 (s, 6H, 2 Me); 1,90-2,00 (m, 2H, $-CH_2-$); 3,00-3,10 (m, 2H, $-CH_2-$ S); 7,10-7,25 (m, 1H, ArH); 7,45-7,55 (m, 1H, ArH); 7,60 (m, 1H, Ar-H); 9,85 (s, 1H CHO).

10

25

30

d) <u>Préparation du 6-(hydroxyméthyl)-4.4-diméthyl-</u> 3.4-dihydro-2*H*-1-benzothiopyrane.

A une solution du 6-formyl-4,4-diméthyl-3,4-dihydro-2H-1-benzothiopyrane précédent (2,00 g, 9,7 mmol) dans 20 ml d'éthanol, on ajoute à 0°C du borohydrure de sodium (NaBH4) (0,36 g, 9,7 mmol). L'agitation est poursuivie à cette température 30 min. Après évaporation de l'éthanol, on reprend par 100 ml d'éther éthylique et on acidifie par une solution aqueuse de HCl 3N jusqu'à pH = 1. On extrait à l'éther, sèche sur MgSO4, filtre et évapore les solvants. Le produit brut est purifié par chromatographie éclair sur silice (éluant éther de pétrole : éther éthylique : 100 : 10). On obtient 1,85 g du 6-(hydroxyméthyl)-4,4-diméthyl-3,4-dihydro-2H-1-

benzothiopyrane (Rdt = 92%).

 $RMN^{1}H$ 200MHz (CDCl₃) : 1,30 (s, 6H, 2 Me); 1,90 - 1,96 (m, 2H, -CH₂-); 2,97-3,03 (m, 2H, -CH₂-S); 4,56 (s, 2H, BnzH); 6,96-7,07 (m, 2H, ArH); 7,23-7,33 (m, 1H, ArH).

e) <u>Préparation du 6-(bromométhyl)-4.4-diméthyl-</u>
20 3.4-dihydro-2*H*-1-benzothiopyrane.

A une solution 6-(hydroxyméthyl)-4,4-diméthyl-3,4-dihydro-2H-1-benzothiopyrane précédent (1,85 g, 8,9 mmol) dans 6,2 ml de toluène anhydre, on ajoute, goutte à goutte, à la seringue entre 20 et 25 °C du tribromure de phosphore, (1 ml, 10,7 mmol). On laisse agiter à température ambiante 1 h. On hydrolyse à 0°C par de la glace puis par de l'eau, on extrait à l'éther éthylique, sèche sur MgSO4 filtre et évapore les solvants. On obtient 2,14 g du <math>6-(bromométhyl)-4,4-diméthyl-3,4-dihydro-2H-1-benzothiopyrane (Rdt brut = 88%).

 $RMN^{1}H$ 200MHz (CDCl₃) : 1,30 (s, 6H, 2 Me); 1,89-1,95 (m, 2H, -CH₂-); 2,97-3,03 (m, 2H, -CH₂-S); 4,44 (s, 2H, BnzH); 7,03 (s, 2H, ArH); 7,33 (s, 1H, ArH).

f) <u>Préparation du bromure de (4.4-diméthyl-3.4-</u> 35 <u>dihydro-2H-l-benzothiopyranyl)-6-méthyltriphénylphosphonium.</u>

10

15

20

25

Le 6-(bromométhyl)-4,4-diméthyl-3,4-dihydro-2H-1-benzothiopyrane de l'étape précédente (2,14 g, 7,8 mmol) est mélangé à température ambiante avec de la triphénylphosphine (2,52g, 9,6 mmol) en solution dans 7 ml de dichlorométhane pendant 18 h, puis dilué à l'éther éthylique (50 ml). Le bromure de (4,4-diméthyl-3,4-dihydro-2H-1-benzothiopyranyl-6-méthyltriphénylphosphonium précipite, est filtré et lavé abondamment à l'éther. On obtient 4,36 g de cristaux blancs qui sont séchés au dessiccateur et utilisés tels quels (Rdt brut = 100%).

RMN¹H 200MHz (CDCl₃) : 1,00 (s, 6H, 2 Me); 1,76-1,82 (m, 2H, -CH₂-); 2,89-2,95 (m, 2H, -CH₂-S); 5,23 (d, 2H, BnzH, J 14Hz); 6,60-6,70 (m, 1H, ArH); 6,80-6,85 (m, 1H, ArH); 7,15 (m, 1H, ArH); 7,55-7,85 (m, 15H, -PPh₃).

g) Préparation des (E) et (Z) 4-[1-(3',4'-dihydro-4',4'-diméthyl-2'H-1'-benzothiopyran-6'-yl)-2-propényllbenzonitriles de formules respectives:

$$(E)$$
 (Z)

Une solution de bromure de (4,4-diméthyl-3,4-dihydro-2H-1-benzothiopyranyl)-6-méthyltriphényl phosphonium de l'étape précédente (2,41 g, 4,5 mmol), de NaH (Aldrich, 4,1 mmol) provenant de 0,16 g d'une dispersion de 60% de NaH dans l'huile dans 2,5 ml de DMSO anhydre est agitée sous argon pendant 20 minutes, puis est ajoutée une solution de 4-cyanoacétophénone (0,54 g, 3,75 mmol) dans 5 ml de DMSO. La solution est agitée pendant 24 h à l'ambiante puis versée sur de la glace (70 g). On extrait alors à l'éther (5 x 50 ml,). Le produit brut est

15

20

alors purifié par chromatographie éclair sur silice (éluant éther de pétrole : éther éther éthylique = 100 : 10). On obtient 0,24 g d'un solide pur, le (E) 4-[1-(3',4'-dihydro-4',4'-diméthyl-2'H-1'-benzothiopyran-6'-yl)-2-

propényl]benzonitrile (Rdt = 20%) et 0,13 g d'un solide, le (2) 4-[1-(3',4'-dihydro-4',4'-diméthyl-2'H-1'-benzothiopyran-6'-yl)-2-propén-yl] benzonitrile (Rdt = 11%).

<u>Isomère (E)</u>:

10 RMN¹H 200MHz (CDCl₃): 1,33 (s, 6H, 2 Me): 1,93-1,99 (m, 2H, -CH₂-); 2,26 (s, 3H, Me vinylique); 3,03-3,06 (m, 2H, -CH₂-S); 6,83 (s, 1H, H vinylique); 7,07 (m, 2H, ArH); 6,78-6,87 (m, 2H, ArH); 7,33 (s, 1H, ArH); 7,50-7,70 (m, 2H, ArH).

Isomère (Z) :

RMN¹H 200MHz (CDCl₃): 1,10 (s, 6H, 2 Me); 1,56-1,86 (m, 2H, -CH₂-); 2,16 (s, 3H, Me vinylique); 2,90-2,96 (m, 2H, -CH₂-S); 6,46 (s, 1H, H vinylique); 6,60 (dd, 1H, ArH J 1,9Hz J 8,1Hz); 6,78-6,87 (m, 2H, ArH); 7,28 (dd, 2H, ArH J 1,8Hz, J 6,8Hz); 7,54 (dd, 2H, ArH J 1,8Hz J 6,8Hz).

h) <u>Préparation du (E) 4-[1-(3',4'-dihydro-4',4'-diméthyl-1',1'-dioxyde-2'H-1'-benzothiopyran-6'-yl)-2-propényl}benzonitrile de formule :</u>

A une solution du (E) 4-[1-(3',4'-dihydro-4',4'-dimèthyl-2'H-1'-benzothiopyran-6'-yl)-2-propényl]

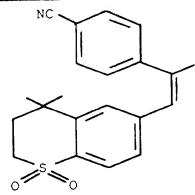
benzonitrile précédent (0,24 g, 0,75 mmol) dans 7 ml de chloroforme, on ajoute de l'acide métachloroperbenzoïque à 70-75% (0,37 g, 1,5 mmol) à 0°C. L'agitation est poursuivie à cette température 2 h 30. Le milieu réactionnel est dilué par 15 ml de chloroforme puis lavé avec une solution

aqueuse de Na₂CO₃ à 5% (3 x 5ml). La phase organique est séchée sur MgSO₄, filtrée puis évaporée. On obtient 0,25 g d'un solide, le (E) 4-[1-(3',4'-dihydro-1',1'-dioxyde-4',4'-diméthyl-2'H-1'-benzothiopyran-6'-yl)-2-

5 propényl)benzonitrile (Rdt brut = 96%).

RMN¹H 200MHz (CDCl₃) :1,41 (s,6H, 2 Me); 2,23 (s, 3H, Me vinylique); 2,37-2,45 (m, 2H, -CH₂-); 3,36-3,42 (m, 2H, CH₂-S); 6,85 (s, 1H, H vinylique); 7,24-7,38 (m, 2H, ArH); 7,56-7,67 (m,4H, ArH); 7,90 (d, 1H, ArH J 8,1Hz).

i) Préparation du (Z) 4-[1-(3',4'-dihydro-4',4'-diméthyl-1',1'-dioxyde-2'H-1'-benzothiopyran-6'-yl)-2-propényll benzonitrile de formule :



A une solution du (Z) 4-[1-(3',4'-dihydro-4',4'-diméthyl-2'H-1'-benzothiopyran-6'-yl)-2-propényl]benzonitrile (0,21 g, 0,65 mmol) dans 6,1 ml de
chloroforme, on ajoute de l'acide métachloroperbenzoïque à
70-75% (0,32 g, 1,3 mmol) à 0°C. L'agitation est poursuivie
à cette température pendant 3 h. Le milieu réactionnel est
dilué par 15 ml de chloroforme puis lavé avec une solution
aqueuse de Na₂CO₃ à 5% (3 x 5ml). La phase organique est
séchée sur MgSO₄, filtrée puis évaporée. On obtient 0,21 g
d'un solide, le (Z) 4-[1-(3',4'-dihydro-4',4'-diméthyl1',1'-dioxyde-2'H-1'-benzothiopyran-6'-yl)-2-

25 propényl]benzonitrile (Rdt brut = 95%).

RMN¹H 200MHz (CDCl₃) :0,95 (s,6H, 2 Me); 2,15 (s, 3H, Me vinylique); 2,20-2,30 (m, 2H, $-CH_2-$); 3,25-3,35 (m, 2H, CH_2-S); 6,50 (s, 1H, H vinylique); 6,75 (s, 1H, ArH); 7,00 (dd,1H, ArH J 1,3Hz, J 1,3Hz); 7,20 (m, 2H,

10

15

20

ArH); 7,55 (d, 2H, J 7,5Hz, ArH); 7,5 (d, 1H, J 7,5 Hz, ArH).

j) Préparation de l'acide (E) 4-[1-(3',4'-dihydro-4',4'-diméthyl-1',1'-dioxyde-2'H-1'-benzothiopyran-6'-yl)-2-propényl|benzoïque (composé CB39356) et de l'acide (Z) 4-[1-(3',4'-dihydro-4',4'-diméthyl-1',1'-dioxyde-2'H-1'-benzothiopyran-6'-yl)-2-propényl|benzoïque (composé CB72484) de formules respectives suivantes :

Une suspension du mélange des (E) et (Z) 4-[1-(3',4'-dihydro-4',4'-diméthyl-1',1'-dioxyde-2'H-1'-benzothiopyran-6'-yl)-2-propényl]benzonitriles (0,39 g, 0,75 mmol) en solution dans de la potasse (0,5 g, 9,0 mmol) hydroéthanolique (H2O 0,25 ml et EtOH 1,6 ml) est chauffée à reflux sous agitation magnétique pendant 5 h. On évapore l'éthanol à l'évaporateur rotatif, reprend à l'eau (50 ml), acidifie par HCl 3N, extrait (3 x 25ml) à l'éther, sèche la phase éthérée sur MgSO4, filtre et évapore. Le produit brut est purifié par HPLC préparative sur une colonne Waters HR C18 (25 x 100 mm) avec comme éluant CH3CN : H2O = 100 :

15

20

100 + 0.1% de TFA. On obtient 15.8 mg d'un solide blanc, l'acide (E) 4-(1-(3',4'-dihydro-4',4'-diméthyl-1',1'-dioxyde-2'H-1'-benzo-thiopyran-6'-yl)-2-propényl]benzoique (Rdt = 6%) (composé CB39356) et 17.2 mg d'un solide blanc, l'acide (Z) <math>4-[1-(3',4'-dihydro-4',4'-diméthyl-1',1'-dioxyde-2'H-1'-benzo-thiopyran-6'-yl)-2-propényl]benzoïque (composé CB72484) (Rdt = 6%)

Acide (E) 4-[1-(3',4'-dihydro-4',4'-diméthyl-1',1'-dioxyde-2'H-1'-benzothiopyran-6'-yl)-2-propényl]

10 benzoïque (composé CB39356) :

 $F(^{\circ}C) = 270-274$.

RMN¹H 200MHz (CDCl₃): 1,35 (s, 6H, 2 Me); 2,19 (d, 3H, Me vinylique J 1,0Hz); 2,31-2,37 (m, 2H, -CH₂-); 3,30-3,36 (m, 2H, CH₂-S); 6,80 (s, 1H, H vinylique); 7,30 (m, 2H, ArH); 7,49 (d, 2H, ArH J 8,3Hz); 7,82 (d, 1H, ArH J 8,1Hz); 7,97 (d, 2H, ArH J 8,3Hz).

MS EI 70 ev (m/z, % intensité) : 370 (M^{+} , 100%); 338 (30); 337 (43); 44 (74); 40 (45).

MSHR EI 70 ev : $M_{tr} = 370,1257$ pour $C_{21}H_{22}O_{4}S$ $M_{th} = 370,1239$.

HPLC : Colonne Waters HR C₁₈, 8 x 100 mm, 6 μ , détecteur UV Waters 486 à 300 nm, débit 2,5 ml/min, éluant CH₃CN : H₂O = 50 : 50 + 0,1% de TFA, acide (composé CB39356) tr = 4,52 min 98,8%.

Acide (Z) 4-[1-(3',4'-dihydro-4',4'-diméthyl-1',1'-dioxyde-2'H-1'-benzothiopyran-6'-yl)-2-propényl]
benzoïque (composé CB72484):

 $F(^{\circ}C) = 210.$

RMN¹H 200MHz (CDCl₃): 1,02 (s, 6H, 2 Me); 2,20

(d, 3H, Me vinylique J 1,4Hz); 2,23-2,27 (m, 2H, -CH₂-);

3,25-3,31 (m, 2H, CH₂-S); 6,52 (s, 1H, H vinylique); 6,82

(d, 1H, ArH J 1,3Hz); 7,03 (dd, 1H, ArH J 8,3Hz J 1,4Hz);

7,24 (d, 2H, ArH J 7,9Hz); 7,67 (d, 1H, ArH J 1,3Hz); 8,03

(d, 2H, ArH J 8,3Hz).

35 MS EI 70 ev (m/z, $\frac{1}{3}$ intensité) : 370 (M † , 100%); 338 (10); 337 (44).

10

15

20

25

MSHR EI 70 ev : $M_{tr} = 370,1265$ pour $C_{21}H_{22}O_4S$ $M_{th} = 370,1239$.

HPLC : Colonne Waters HR C₁₈, 8 x 100 mm, 6 μ , détecteur UV Waters 486 à 260 nm, débit 2,5 ml/min, éluant CH₃CN : H₂O = 50 : 50 + 0,1% de TFA, acide (composé CB72484) tr = 5,51 min 97,8%.

Exemple 7: Préparation du (Z) 5-[4-[1-(3',4'-dinydro-4',4'-diméthyl-1',1'-dioxyde-2'H-1'-benzothiopyran-6'-yl)-2-propényl]phényl]-1H-tétrazole (composé CB39122) de formule suivante:

A une solution de (Z) 4-[1-(3',4'-dihydro-4',4'-diméthyl-1',1'-dioxyde-2'H-1'-benzothiopyran-6'-yl)-2-propényl]benzonitrile (0,31 g, 0,90 mmol) dans du toluène anhydre on additionne successivement de l'oxyde de dibutylétain (30 mg, 0,11 mmol) et de l'azoture de triméthylsilyle (0,24 ml, 1,80 mmol). Le milieu réactionnel est chauffé 15 h à reflux (110°C) sous atmosphère d'argon et agitation magnétique. On purifie par chromatographie éclair sur silice (éluant CH2Cl2: MeOH = 95:5) pour obtenir 0,16 g d'un solide, le (Z) 5-[4-[1-(3',4'-dihydro-4',4'-diméthyl-1',1'-dioxyde-2'H-1'-benzothiopyran-6'-yl)-2-propényl]phényl]-1H-tétrazole (composé CB39122) (Rdt = 46%).

 $F(^{\circ}C) = 94$.

10

20

25

RMN¹H 200MHz (CDCl₃): 1,05 (s, 6H, 2 Me); 2,24 (s, 5H, Me vinylique et -CH₂-); 3,25 (m, 2H); 6,50 (s, 1H, H vinylique); 6,91-6,98 (m, 2H, ArH); 7,23-7,27 (m, 2H, ArH); 7,62 (d, 1H, ArH J 8Hz); 7,98 (d, 2H, ArH J 8Hz).

MS EI 70 ev (m/z, % intensité) : 394 $(M^{+}, 42,9%)$; 354 (59); 321 (61); 293 (69); 44 (100).

MSHR EI 70 ev $M_{th} = 394,1464$ pour $C_{21}H_{22}N_{4}O_{2}S$; $M_{tr} = 394,1489$.

HPLC : Colonne Waters HR C₁₈, 8 x 100 mm, 6 μ , détecteur UV Waters 486 à 260 nm, débit 2,5 ml/min, éluant MeOH : H₂O = 75 : 25 + 0,1% de TFA, sulfone (CB39122) tr = 4,6 min 97,5%; impuretés tr = 4,3 1,9%; tr = 5,7 0,5%.

Exemple 8: Préparation du (E) 5-[4-[1-(3',4'-dihydro-4',4'-diméthyl-1',1'-dioxyde-2'H-1'-benzothiopyran-6'-yl)-2-propényllphényll-1H-tétrazole (composé CB15068) de formule suivante:

A une solution du (E) 4-[1-(3',4'-dihydro-4',4'-diméthyl-1',1'-dioxyde-2'H-1'-benzothiopyran-6'-yl)-2- propényl]benzonitrile (0,31 g, 0,75 mmol) dans du toluène anhydre, on additonne successivement de l'oxyde de dibutylétain (22,4 mg, 0,09 mmol) et de l'azoture de triméthylsilyle (0,20 ml, 1,5 mmol). Le milieu réactionnel est chauffé 15 h à reflux (110°C) sous atmosphère d'argon et agitation magnétique. On purifie par HPLC préparative sur une colonne Waters HR C18 (25 x 100 mm) avec comme éluant MeOH : $H_2O = 75 : 25 + 0,1\%$ de TFA pour obtenir

après évaporation et séchage au dessiccateur 50 mg d'un solide blanc, le (E) 5-[4-[1-(3',4'-dihydro-4',4'-diméthyl-1',1'-dioxyde-2'H-1'-benzothiopyran-6'-yl)-2-

propényl]phényl]-1H-tétrazole (composé CB15068) (Rdt = 17%).

 $F(^{\circ}C) = 224$.

RMN¹H 200MHz (DMSO- d_6) : 1,38 (s, 6H, 2 Me); 2,47 (s, 5H, -CH₂- et Me vinylique); 3,30-3,45 (m, 1H, -CH₂-S); 3,50-3,60 (m, 1H, -CH₂-S); 7,12 (s, 1H, H vinylique); 7,53 (d, 2H, ArH J 8,5Hz); 7,65 (s, 1H, ArH); 7,76-7,87 (m, 3H, ArH); 8,07 (d, 1H, ArH J 8,5Hz).

MS EI 70 ev (m/z, %intensité) : 394 (M[†], 100%); 351 (47); 321 (38), 293 (39).

MSHR EI 70 ev : $M_{tr} = 394,1492$ pour $C_{21}H_{22}N_4O_2S$ $M_{th} = 394,1464$.

HPLC : Colonne Waters HR C₁₈, 8 \times 100 mm, 6 μ , détecteur UV Waters 486 à 260 nm, débit 2,5 ml/min, éluant MeOH : H₂O = 75 : 25 + 0,1% de TFA (CB15068) tr = 2,2 min 100%.

20

5

10

15

Exemple 9: Préparation du (E) 4-[]-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl]-N-(tétrazol-5-yl)-benzamide (composé CB73364) de formule suivante :

25

30

- a) Préparation du 1,1,4,4,6-pentaméthyl-1,2,3,4-tétrahydronaphtalène.
- i) Dans un tricol de 250 ml muni d'un réfrigérant, d'une agitation magnétique et d'un thermomètre, on pèse du trichlorure d'aluminiun (3,0 g,

10

15

20

25

30

22,5 mmol). On additionne 70 ml de toluene anhydre (distillé et séché au tamis moléculaire 4Å) puis, par une ampoule à brome, on additionne une solution de 2,5-dichloro-2,5-diméthylhexane (15,00 g, 81,9 mmol) dans 30 ml de benzène anhydre. On chauffe à 100°C le milieu réactionnel pendant 2 h. Il y a un important dégagement de HCl et le milieu réactionnel devient rouge sombre. Après refroidissement du milieu réactionnel, celui-ci est versé sur un mélange eau-glace (200 ml), on extrait par de l'éther (3 x 80 ml), lave par une solution saturée de NaHCO3 (2 x 150 ml), sèche la phase éthérée par MgSO4, filtre et évapore. Le produit brut est purifié par distillation sous vide, on obtient 12,76 g (Rdt = 77%) de 1,1,4,4,6-pentaméthyl-1,2,3,4-tétrahydronaphtalène [Eb (°C) = 66-67 sous 1,5 mmHg].

 $RMN^{1}H \ 80 \ MHz \ (CDC1_{3}): 1,20 \ (s, 12H, 1,4-Me); 1,60 \\ (s, 4H, -CH_{2}-); 2,25 \ (s, 3H, 6-Me); 6,80-7,30 \ (m, 3H, ArH).$

ii) A une solution de toluène distillé (20,0 g, 217,0 mmol) et de 2,2,5,5-tétraméthyltétrahydrofurane (Aldrich, 12,5 g, 97,5 mmol) est additionné à 0°C par petite fraction du AlCl3 anhydre (Aldrich, 13,3g, 100 mmol). Le bain froid est alors écarté et le milieu réactionnel agité pendant 72 h. On additionne alors 100 ml d'une solution d'HCl 3N, sépare la phase organique et extrait la phase aqueuse à l'éther (3 x 75 ml). On rassemble les phases organiques, lave avec une solution saturée de NaHCO3, sèche sur MgSO4, filtre et évapore. Le produit brut obtenu est distillé sous vide, on obtient 12,2 g (Rdt = 62 %) d'une huile le 1,1,4,4,6-pentaméthyl-1,2,3,4-tétrahydronaphtalène cristallisant à froid.

 $RMN^{1}H$ 80 MHz (CDC1₃): 1,20 (s, 12H, 1,4-Me); 1,60 (s, 4H, -CH₂-); 2,25 (s, 3H, 6-Me); 6,80-7,30 (m, 3H, ArH).

- b) <u>Préparation du 6-bromométhyl-</u> 1.1.4.4.tétraméthyl-1.2.3.4-tétrahydronaphtalène.
- Une solution de 1,1,4,4,6-pentaméthyl-1,1,4,4-tétrahydronaphtalène $(2,14\ g,\ 60,0\ mmol)$, de NBS (11,21g,

15

20

30

63,0 mmol), de peroxyde de benzoyle (0,436 g, 1,80 mmol) dans 120 ml de CCl4 est portée à reflux pendant l h. La solution est alors refroidie, diluée avec de l'éther de pétrole (120 ml), filtrée et concentrée donnant une huile jaunâtre. On distille (128-134°C, 1,2 mmHg) pour obtenir 9,24 g d'une huile incolore, le 6-bromométhyl-1,1,4,4,tétraméthyl-1,2,3,4-tétrahydro- naphtalène (Rdt = 55%).

RMN¹H 80 MHz (CDCl₃): 1,25 (s, 12H, Me); 1,65 (s, $\frac{1}{1}$): 4,40 (s, 2H, BnzH); 7,2-7,0 (m, 3H, ArH).

c) <u>Préparation du bromure de (5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl) méthyl-triphényl-phosphonium.</u>

Le 6-bromométhyl-1,1,4,4,tétraméthyl-1,2,3,4-tétrahydronaphtalène (9,0 g, 32,0 mmol) préparé à l'étape précédente est mélangé avec de la triphénylphosphine (10,1 g, 38,4 mmol) en solution dans 50 ml de dichlorométhane pendant 24 h, puis dilué avec de l'éther éthylique (200 ml). Le bromure de (5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)méthyltriphényl- phosphonium précipite, est filtré et lavé à l'éther. Les cristaux blancs obtenus 15,0 g (Rdt = 86%) sont séchés au dessiccateur.

 $F (^{\circ}C) = 270-271.$

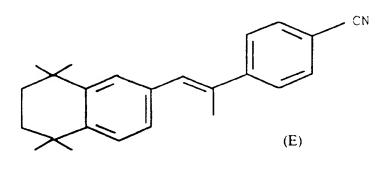
RMN¹H 200 MHz (CDCl₃): 0,54 et 0,88 (2s, 12H, 5,8-Me); 1,53 (s, 4H, 6,7-CH₂-); 5,13 (d, 1H, -CH₂P J 14 Hz); 6,88-6,75 (m, 2H, 1- et 3-ArH); 7,02 (d, 1H, 4-ArH J 8 Hz); 7,8-7,5 (m, 15H, -PPh₃).

d) <u>Préparation des (E) et (Z) 4-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényll</u> benzonitriles de formules respectives :

10

15

20



Une solution de bromure de (5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl) méthyltriphénylphosphonium (6,25 g, 11,5 mmol), de NaH (10,5 mmol), provenant de 0,42 g d'une dispersion de 60% de NaH dans l'huile, dans 35 ml de DMSO anhydre est agitée sous argon pendant 20 min, durée à laquelle est ajoutée une solution de 4-cyanoacétophénone (1,45 g, 10,0 mmol) dans 15 ml de DMSO. La solution est agitée pendant 6 h à l'ambiante puis versée sur de la glace (150 g). On extrait alors à l'éther (125 ml, 3 x 50 ml). Le produit brut est alors purifié par trois chromatographies éclair sur silice successives (1° éluant hexane : acétone = 5 : 95, 2° éluant hexane :acétone = 4 : 96, 3° éluant hexane:acétone = 2,5 : 97,5) afin de séparer les (E) et (2) 4- $\{1-(5,6,7,8-\text{tetrahydro-}$ 5,5,8,8-tetraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl]benzonitriles. Pour obtenir l'isomère (2) pur polaire que l'isomère (E)), on vérifie les différentes fractions en HPLC. L'isomère (2) peut être recristallisé dans l'hexane. L'isomère (E) cristallise dans les fractions issues de la chromatographie éclair, il est filtré, lavé à

15

25

l'hexane et séché à la pompe à palette, sa pureté est déterminée par analyse HPLC.

On obtient 0,57 g de (E) 4-[1-(5,6,7,8-tetrahydro-5,5,8,8-tetramethyl-2-naphtalenyl)-2-propenyl) benzonitrile sous forme d'un solide blanc (Rdt pur = 17,5%) et 0,96 g de (Z) <math>4-[1-(5,6,7,8-tetrahydro-5,5,8,8-tetramethyl-2-naphtalenyl)-2-propenyl]benzonitrile sous forme d'un solide blanc (Rdt = 30%). On obtient également 0,70 g d'un mélange des deux isomères (Rdt mélange = 18%).

10 <u>Isomère (E)</u>:

 $F (^{\circ}C) = 173.$

RMN 1 H 200MHz (CDCl $_{3}$): 1,29 (2s, 12H, 5,8-CH $_{3}$); 1,69 (s, 4H, 6,7-CH $_{2}$ -); 2,29 (d, 3H, Me vinylique J 1,3Hz); 6,87 (s large, 1H, H vinylique); 7,13 (dd, 1H, 3-ArH J 8Hz, J 1,9Hz); 7,28 (m, 1H, 1-ArH); 7,31 (d, 1H, 4-ArH J 8,4Hz); 7,60 (m, 4H, ArH ortho et mèta au CN).

HPLC : Colonne Lichrosorb L5-25F, $5\,\mu$, $250\,\times$ 4,6 mm; éluant EtOAc : hexane = 5 : 95.

débit : 1 ml/min, détection UV à 260 nm ; isomère

20 (E) tr = 6,25 min 98,8%

Isomère (Z):

 $F(^{\circ}C) = 126.$

RMN¹H 200MHz (CDCl₃): 0,95 et 1,19 (2s, 12H, 5,8-CH₃); 1,57 (s, 4H, 6,7-CH₂-); 2,16 (d, 3H, Me vinylique J 1,2Hz); 6,49 (d, 1H, H vinylique J 1,2Hz); 6,72 (m, 1H, 3-ArH); 6,73 (s, 1H, 1-ArH); 7,07 (d, 1H, 4-ArH J 8,6Hz); 7,30 (d, 2H, ArH méta au CN J 8Hz); 7,56 (d, 2H, ArH ortho au CN J 8Hz).

HPLC colonne Lichrosorb L5-25F, 5 μ , 250 \times 4,6

30 mm; \dot{e} eluant AcOEt : \dot{h} exame = 5 : 95

débit : 1 ml/min, détection UV à 260 nm, Isomère (2) tr = 6,8 min 98,3%, impureté isomère (E) tr = 6,29 min 1,1%.

f) <u>Préparation de l'acide (E) 4-{1-(5,6,7,8-</u> 35 <u>tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényll</u> benzoïque de formule :

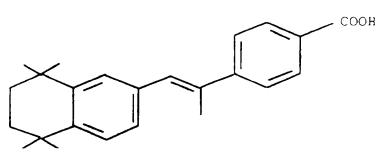
10

15

20

25

30



Une suspension du (E) 4-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl] benzonitrile (0,44 g, 1,20 mmol) en solution dans de la potasse (0,94 g, 16,8 mmol) hydroéthanolique (H2O 0,55 ml et EtOH 3,3 ml) est chauffée à reflux sous agitation magnétique pendant 4 h. L'avancement de la réaction est suivi par CCM (éluant acétone : hexane = 10 : 90). On évapore l'éthanol à l'évaporateur rotatif, reprend à l'eau (50 ml), acidifie par HCl 1N, extrait 3 fois à l'éther, sèche la phase éthérée par MgSO4, filtre et évapore pour obtenir après un lavage au pentane et séchage 0,40 g d'une poudre blanche, l'acide (E) 4-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl]benzoïque (Rdt = 96%).

F (°C) : 230-2.

RMN¹H 200MHz (CDCl₃): 1,29 et 1,30 (2s, 12H, 5,8-CH₃); 1,69 (s, 4H, 6,7-CH₃); 2,32 (s, 3H, Me vinylique); 6,91 (s, 1H, H vinylique); 7,16 (d, 1H, 3-ArH J 8Hz), 7,29 (s, 1H, 1-ArH); 7,31 (d, 1H, 4-ArH J 7,9Hz); 7,60 (d, 2H, ArH méta au COOH J 8,4Hz); 7,60 (d, 2H, ArH orto au COOH J 8,4Hz).

HPLC : Colonne Ultrasphère ODS, 5 μ , 250 \times 4,6 mm, détection UV à 260 nm, éluant MeOH : H₂O = 90:10 + 0,1% TFA, pression environ 2500 psi, acide tr = 12,7 min 99,9%, impureté tr = 9,1 min 0,1%.

IR (pur, cm^{-1}) : 3400-2200, 2928, 1672, 1602, 1424, 1280

Microanalyse C24H28O2 :

Tr.%C 82,06 %H 7,95
Calc.%C 82,72 %H 8,10

10

15

20

25

30

MS EI 70 ev (m/z): 348 $(M^+, 75\%)$; 333 $(M^+-CH_3, 100)$.

g) Préparation du (E) 4-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl] -N-(tétrazol-5-yl)-benzamide (composé CB73364) de formule suivante :

A une solution d'acide (E) 4 - [1 - (5, 6, 7, 8 tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl] benzoique (0,10 q, 0,29 mmol) dans 5 ml de THF anhydre est additionné à température ambiante l'équivalent de N,N'carbonyldiimidazole (Aldrich, 0,46 q, 0,29 mmol). Une demiheure plus tard on additionne l'équivalent aminotétrazole monohydraté (Aldrich, 0,30 g, 0,29 mmol). L'agitation magnétique est poursuivie pendant 15 h 30, un précipité blanc dans le milieu réactionnel s'est formé. On évapore à sec et additionne 10 ml de HCl 1N, filtre la solution, lave à l'eau et au méthanol le filtrat, on obtient après séchage une nuit au dessiccateur (avec P2O5) 15 mg d'un solide blanc, le (E) 4-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl]-N-(tétrazol-5-y1) benzamide (CB73364) (Rdt = 12 %).

 $F (^{\circ}C) = 318-321.$

RMN¹H 200MHz (DMSO D₆) : 1,24 (s, 12H, 5,8-CH₃); 1,64 (s, 4H, 6,7-CH₂-); 2,27 (d, 3H, Me vinylique); 7,03 (s large, 1H, H vinylique); 7,15-7,45 (m, 3H, ArH); 7,75 (d, 2H, ArH méta au COOH J 8,4Hz); 8,11 (d, 2H, ArH ortho au COOH J 8,4Hz). signal H₂O à 3,58, signal DMSO 2,49.

MS DIC (isobutane) 200 eV (m/z, \S intensité): 416 (M⁺+1, 100 \S); 172 (22), 154 (48).

Exemple 10 : Préparation du (E) 5-[4-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényll phényl]-1H-tétrazole (composé CB62458) de formule :

5

10

15

25

30

A une solution du E) 4-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl] benzonitrile (0,24 g, 0,73 mmol) dans du toluène anhydre (1,25 ml), on additionne successivement de l'oxyde de dibutylétain (15,1 mg, 10% mol) et 2 équivalents d'azoture de triméthylsilyle (0,19 ml, 1,46 mmol). Le milieu réactionnel est chauffé 16 h à reflux (110°C) sous atmosphère d'argon et agitation magnétique. On purifie par chromatographie éclair sur silice (éluant CH₂Cl₂ puis MeOH : CH₂Cl₂ = 5 : 95) pour obtenir après évaporation, 0,13 g d'une poudre blanche, le (E) 5-[4-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl] phényl]-1H-tétrazole (CB62458) (Rdt = 48%).

 $F (^{\circ}C) = 224-225.$

20 RMN¹H 200MHz (CDCl₃+DMSO D₆): 1,02 et 1,03 (2s, 12H, 5,8-CH₃); 1,43 (s, 4H, 6,7-CH₃); 2,08 (d, 3H, Me *J* 1Hz); 6,63 (s large, 1H, H vinylique); 6,85-7,10 (m, 3H, ArH), 7,40 (d, 2H, ArH méta du tétrazoyl *J* 8,4Hz); 7,81 (d, 2H, ArH ortho du tétrazoyl *J* 8,4Hz).

MS EI 70 ev (m/z, % intensité) : 372 (M+, 100%); 357 (28); 344 (74); 329 (31); 313 (23) 298 (13).

MSHR EI 70 ev : $M_{tr} = 372,2312$ pour $C_{24}H_{28}N_4$ $M_{th} = 372,2314$

HPLC : Colonne ODS, Ultrasphère, 5 μ , 250 \times 4,6 mm, détecteur Shimadzu UV, 260 nm, éluant MeOH : $\rm H_{2}O =$

15

20

25

90:10 + 0.1% TFA, tétrazole (CB62458) tr = 11.5 min 99;4%, impureté tétrazole (CB92834) tr = 8.5 min 0.5%.

<u>Exemple 11 : Préparation du (2) 5-14-11-(5,6,7,8-5)</u>

<u>tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényll</u>

<u>phényll-1H-tétrazole (composé CB92834) de formule :</u>

A une solution du (Z) 4-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl]benzonitrile (1,20 g, 3,64 mmol) dans du toluène anhydre (6,25 ml), on additionne successivement de l'oxyde de dibutylétain (75 mg, 10% mol) et de l'azoture de triméthylsilyle (0,97 ml, 7,28 mmol). Le milieu réactionnel est chauffé 16 h à reflux (110°C) sous atmosphère d'argon et agitation magnétique. On purifie par chromatographie éclair sur silice (éluant CH2Cl2 puis MeOH: CH2Cl2 = 5:95) pour obtenir après évaporation, lavage à l'hexane et séchage à la pompe à palette, 0,99 g d'une poudre blanche, le (Z) 5-[4-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl]phényl]-1H-tétrazole (CB92834) (Rdt = 73%).

 $F(^{\circ}C) = 191-3.$

RMN¹H 200MHz (CDCl₃): 0,91 et 1,14 (2s, 12H, 5,8-CH₃); 1,50 (s, 4H, 6,7-CH₃); 2,15 (d, 3H, Me vinylique J 1,2Hz); 6,46 (s large, 1H, H vinylique); 6,72 (dd, 1H, 3-ArH J 8,1Hz J 1,5Hz), 6,82 (d, 1H, 1-ArH J 1,6Hz); 7,01 (d, 1H, 4-ArH J 8,2Hz); 7,32 (d, 2H, ArH méta du tétrazoyl J 8,1Hz); 8,03 (d, 2H, ArH ortho du tétrazoyl J 8,1Hz).

10

15

20

25

RMN¹³C 50MHz (CDCl₃): 26,7; 31,3; 31,6; 33,8; 33,9; 34,8; 122,3; 126,0; 127,4; 127,6; 127,9; 129,3; 133,7; 136,0; 143,2; 144,1; 148,2.

MS EI 70 ev (m/z, % intensité): 372 $(M^+, 100\%)$; 357 $(M^+-CH_3, 20)$; 344 (70); 329 (23); 313 (17).

MSHR EI 70 ev : $M_{tr} = 372,2332$ pour $C_{24}H_{28}N_4$ $M_{th} = 372,2314$.

HPLC : Colonne ODS, Ultrasphère, 5 μ , 250 x 4,6 mm, détecteur Shimadzu UV, 260 nm, éluant MeOH : H₂O = 90:10 + 0,1% TFA, tétrazole (CB92834) tr = 8,25 min 98,5%, impureté tétrazole (CB62458) tr = 11,2 min 1,5%.

Exemple 12: Préparation de l'acide (E) 4-{1-trifluorométhyl-2-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-l-éthényl) benzoïque (composé CB36493) de formule:

a) <u>Préparation du 1-(4-benzonitrile)-2,2,2-</u> trifluoroéthanol.

Une solution de 4-cyanobenzaldéhyde (Aldrich, 1,48 g, 11,28 mmol) et de (trifluorométhyl) triméthylsilane (Fluka, 2 ml, 13,53 mmol) dans 12 ml de THF est refroidie à 0°C puis on additionne une quantité catalytique de fluorure de tétrabutylammonium TBAF 1M dans le THF (0,1 ml, 0,1 mmol). Instantanément la solution devient jaune pâle et la solution est portée à température ambiante pendant 4 h. On suit la réaction par chromatographie sur couche mince. On hydrolyse en fin de réaction par HCl 1N, additionne de l'eau puis extrait à l'éther (150 ml), sèche sur MgSO4,

filtre et évapore pour obtenir 2,15 g d'un solide, le 1-(4-benzonitrile)-2,2,2-trifluoroéthanol (Rdt brut = 95 %).

RMN 1 H 200 MHz (CDC1 $_{3}$) : 3,56 (s large, 1H mobile, -OH); 5,08 (q, 1H, BnzH $_{2}$ 6,4Hz); 7,55-7,70 (m, 4H, ArH).

RMN¹⁹F 100MHz (CDCl₃) : - 78,64 (d, 3F, J 2,9Hz). IR (pur, cm⁻¹) : 3384, 2242, 1616, 1506, 1410,

1348, 1260, 1130

b) <u>1-(4-benzonitrile)-2.2.2-trifluoroéthane-1.1-</u>

10 diol.

5

15

20

25

30

35

On porte à reflux pendant 24 h, sous agitation magnétique vigoureuse et atmosphère d'argon, une solution de 1-(4-benzonitrile)-2,2,2-trifluoroéthanol (2,15 g, 10,7 mmol) et de PCC (3,45 g, 16,0 mmol) dans 150 ml de dichlorométhane. En fin de réaction, on refroidit le milieu réactionnel, filtre sur florisil (Et₂O) où l'on obtient un produit brut contenant le diol attendu en mélange avec 15% d'alcool de départ (détection chromatographie en phase gazeuse). On purifie ce mélange par chromatographie éclair sur silice (éluant Et₂O : éther de pétrole = 20 : 80) pour obtenir une première fraction contenant 0,70 g d'un mélange d'alcool et de diol puis une seconde fraction contenant 1,40 g d'un solide blanc le de 1-(4-benzonitrile)-2,2,2-trifluoroéthane-1,1-diol (Rdt = 60%).

IR (pur, cm⁻¹): 3240 (large), 2246, 1504, 1406, 1248, 1154, 1056, 1018, 922.

c) Préparation du 4-(cyano)- α , α , α -trifluoroacétophénone.

Dans un ballon de 100 ml muni d'un Dean-Stark, d'une agitation magnétique, on porte à reflux une solution de 1-(4-benzonitrile)-2,2,2-trifluoroéthane-1,1-diol (1,36 g, 6,26 mmol) dans du toluène (50 ml) pendant 3 h. On évapore à sec après refroidissement du milieu réactionnel, on obtient 1,25 g de $4-(\text{cyano})-\alpha,\alpha,\alpha-\text{trifluoroacétophénone}$ (Rdt brut = 100%).

15

20

25

 $F (^{\circ}C) = 105$

IR (pur, cm⁻¹) : 2232, 1724, 1606, 1410, 1148, 938, 856.

d) <u>Préparation du (E) 4-[1-trifluorométhyl-2-5]</u> (5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-1-éthényl]benzonitrile de formule :

Une solution de bromure de (5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl) méthyl triphénylphosphonium (4,28 g, 7,87 mmol), de NaH (Aldrich, 7,18 mmol) provenant de 0,29 g d'une dispersion de 60% de NaH dans l'huile dans 25 ml de DMSO anhydre est agitée sous argon pendant 20 minutes, durée à laquelle est ajoutée une solution de 4-(cyano)- α, α, α -trifluoroacétophénone (1,25 g, 6,26 mmol) dans 10 ml de DMSO. La solution est agitée pendant 5 h à l'ambiante puis versée sur de la glace (100 g). On extrait alors à l'éther (3 ml). Le produit brut est alors purifié par chromatographie éclair sur silice (éluant Et20 : éther de pétrole = 1:99). Chaque fraction est analysée par HPLC pour vérifier qu'il n'y a qu'un isomère et que la pureté est suffisante. On obtient 1,35 g d'un solide le (E) 4-[1trifluorométhyl-2-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2naphtalényl)-1-éthényl] benzonitrile (Rdt = 56%) que l'on recristallise dans l'hexane pour obtenir 1,10 g de solide pur (Rdt recrist. = 46%). On obtient 0,08 g de (Z) 4-[1trifluorométhy1-2-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthy1-2naphtalényl)-1-éthényl] benzonitrile (Rdt = 4%) que l'on recristallise dans l'hexane pour obtenir 0,04 g (Rdt recrist. = 2%).

Isomère (E) :

 $F(^{\circ}C) = 131-132$

RMN¹H 200MHz (CDCl₃): 0,96 et 1,19 (2s, 12H, 5,8-CH₃); 1,58 (s, 4H, 6,7-CH₂); 6,49 (dd, 1H, 3-ArH J 1,8Hz J 8,3Hz); 6,77 (d, 1H, 1-ArH J 1,8Hz); 7,13 (d, 1H, 4-ArH J 8,3Hz); 7,23 (d, 1H, H vinylique J 1,8Hz); 7,44 (d, 2H, ArH méta au CN J 8,2Hz); 7,70 (d, 2H, ArH ortho au CN J 8,2Hz).

 $RMN^{19}F$ 100MHz (CDCl₃): -65,6 (s, 3F, -CF₃).

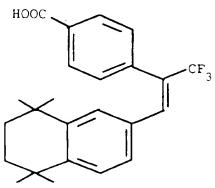
HPLC: Colonne Lichrosorb L5-25F, 5 μ , 250 x 4,6 mm; éluant AcOEt : hexane = 3 : 97, débit : 1 ml/min, détection UV à 260 nm; isomère (E) tr = 6,6 min 99,8 $\frac{3}{8}$.

<u>Isomère (Z)</u>:

RMN¹H 200MHz (CDCl₃): 1,29 (s, 12H, 5,8-CH₃);
1,69 (s, 4H, 6,7-CH₂); 7,05 (s large, 1H, H vinylique);
7,19 (dd, 1H, 3-ArH J 8Hz, J 1,9Hz); 7,32 (d, 1H, 4-ArH J 8Hz); 7,38 (d, 1H, 1-ArH J 1,9Hz); 7,56 (d, 2H, ArH meta du CN J 8,2Hz); 7,68 (d, 2H, ArH ortho du CN J 8,2Hz).

 $RMN^{19}F$ 100MHz (CDCl₃): -56,6 (s, 3F, -CF₃).

- 20 HPLC: Colonne Lichrosorb L5-25F, 5 μ , 250 x 4,6 mm; éluant AcOEt: hexane = 3 : 97, débit : 1 ml/min, détection UV à 260 nm; isomère (Z) tr = 12,6 min 95,2%, isomère (E) tr = 6,6 min 3,5%).
- e) Préparation de l'acide (E) 4-[1-25 trifluorométhyl-2-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl -2-naphtalényl)-1-éthényl|benzoïque (composé CB36493) de formule :



10

15

25

30

35

(E) dérivé du Une suspension trifluorométhyl-2-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl -2-naphtalényl)-1-éthényl]benzonitrile (0,50 g, 1,30 mmol) en solution dans de la potasse (0,94 g, 16,8 mmol) hydroéthanolique (H2O 0,55 ml et EtOH 3,3 ml) est chauffée agitation magnétique pendant reflux sous L'avancement de la réaction est suivi par CCM. On évapore l'éthanol à l'évaporateur rotatif, reprend à l'eau (50 ml), acidifie par HCl 1N, extrait (3 x 60 ml) à l'éther, sèche la phase étherée par MgSO4, filtre et évapore pour obtenir un produit brut que l'on purifie par chromatographie éclair sur silice (éluant Et₂O : éther de pétrole 50 : 50, hauteur de silice = 5 cm). Après évaporation des fractions, on obtient un solide orangé clair que l'on lave au pentane (x 2). Après filtration et séchage à 50°C (24 dessiccateur sous vide, on obtient 0,19 g d'un solide blanchâtre, l'acide (E) 4-[1-trifluorométhy1-2-(5,6,7,8tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-1éthényl]benzoïque (composé CB36493) pur (Rdt = 36%).

20 F (°C) : 161-162 (pentane)

RMN¹H 200MHz (CDCl₃): 0,96 et 1,19 (2s, 12H, 5,8-CH₃); 1,57 (s, 4H, 6,7-CH₂-); 6,77 (dd, 1H, 3-ArH J 1,8Hz J 8,2Hz); 6,88 (d, 1H, 1-ArH J 1,8Hz); 7,11 (d, 1H, 4-ArH J 8,2Hz); 7,21 (d, 1H, H vinylique J 1,6Hz); 7,46 (d, 2H, ArH méta du COOH J 8,2Hz); 8,16 (d, 2H, ArH ortho du COOH J 8,2Hz).

 $RMN^{19}F$ 100MHz (CDCl₃) : -65,7 (s, 3F, -CF₃).

MS EI 70 eV (m/z, % intensité): 402 (M⁺, 51%); 387 (M⁺-CH₃, 100); 345 (16).

HRMS EI 70 eV: M_{tr} 402,1815 pour $C_{24}H_{25}F_{3}O_{2}$ M_{tr} 402,1807.

mm, détecteur Shimadzu UV, 260 nm, débit l ml/min, éluant MeOH : $H_2O=90$: 10+0.1% TFA acide (CB36493) tr = 7,63 min 99,5%; impuretes tr = 6,41 min 0,15%; tr = 4,4 min 0,08%.

15

20

25

IR (pur, cm⁻¹) : 2958, 1692, 1608, 1416, 1284, 1160, 1105, 922, 858.

Exemple 13: Préparation du (E) 5-[4-[1-5] trifluorométhyl-2-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-1-éthényllphényll-1H-tétrazole (composé CB77402) de formule:

A une solution du (E) 4-[1-trifluorométhy1-2-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthy1-2-naphtalény1)-1-éthényl]benzonitrile (0,24 g, 0,61 mmol) dans du toluéne anhydre (1,25 ml), on additionne sucessivement de l'oxyde de dibutylétain (15,1 mg, 10% mol) et de l'azoture de triméthylsilyle (0,16 ml, 1,22 mmol). Le milieu réactionnel est chauffé 16 h à reflux (110°C) sous atmosphère d'argon et agitation magnétique. On purifie par chromatographie éclair sur silice (éluant CH2Cl2 puis MeOH : CH2Cl2 = 5 : 95) pour obtenir après évaporation puis lavage au pentane 0,15 g d'une poudre verdâtre, le (E) 5-[4-[1-trifluorométhy1-2-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthy1-2-naphtalény1)-1-éthényl]phényl]-1H-tétrazole (CB77402) (Rdt = 58%), que l'on sèche à 50°C (24h) au dessiccateur. On peut recristalliser ce solide avec du chloroforme.

 $F(^{\circ}C) = 210-211.$

RMN¹H 200MHz (CDCl₃): 0,94 et 1,16 (2s, 12H, 5,8-CH₃); 1,54 (s, 4H, 6,7-CH₂-); 6,77 (dd, 1H, 3-ArHJ 1,7Hz J 8,2Hz); 6,93 (d, 1H, 1-ArH J 1,7Hz); 7,09 (d, 1H, 4-ArH J 8,2Hz); 7,21 (d, 1H, H vinylique J 1,4Hz); 7,50 (d,

2H, ArH méta du tétrazoyl J 8,2Hz); 8,17 (d, 2H, ArH ortho du tétrazoyl J 8,2Hz).

 $RMN^{19}F$ 100MHz (CDCl₃): - 65,76 (s, 3F, -CF₃).

MS EI 70 eV (m/z, % intensité) : 426 (M^+ , 100%); 411 (M^+ -CH₃, 74); 398 (80); 383 (35); 368 (15); 352 (16); 341 (11); 326 (10).

HRMS EI 70 eV: M_{tr} 426,2005 pour $C_{24}H_{25}F_{3}N_{4}$ M_{th} 426,2031.

HPLC : Colonne ODS, Ultrasphère, 5 μ , 250 x 4,6 mm, détecteur Shimadzu UV, 260 nm, débit 1 ml/min, éluant MeOH : H₂O = 90 : 10 + 0,1% TFA, tétrazole (CB77402) tr = 6,11 min 98,5% impuretés: acide (CB36493) tr = 7,57 min 1,1% ; inconnue tr = 12,07 min 0,15%.

Exemple 14: Préparation de l'acide (E) 4-[1-trifluorométhyl-2-(5,6,7,8-tétrahydro-3,5,5,8,8-pentaméthyl-2-naphtalényl)-l-éthényll benzoïque (CB62899) de formule:

a) Préparation du (E) 4[1-(5,6,7,8-tétrahydro-20 3,5,5,8,8-pentaméthyl-2-naphthalènyl)-2-(trifluorométhyl)éthén-2-yl)]benzonitrile de formule :

10

15

20

25

Dans un ballon de 50 ml muni d'une agitation magnétique et sous atmosphère d'argon on a introduit du bromure de (5,6,7,8-tétrahydro-3,5,5,8,8-pentaméthyl-2naphtalényl) méthyltriphénylphosphonium (1,75 g, 3,14 mmol) en solution dans 10 ml de THF anhydre. On additione à -78°C , goutte à goutte, une solution de tBuOK 1M dans le THF (3,26 ml, 3,26 mmol) et poursuit l'agitation à -70° C pendant 2 h. On additionne à la seringue une solution de 4- $(\text{cyano})-\alpha,\alpha,\alpha-\text{trifluoroac\'etoph\'enone}$ (0,50 g, 2,51 mmol) dans 2,5 ml de THF. On poursuit l'agitation et laisse remonter à température ambiante pendant 4 h 30. On hydrolyse à 0°C par une solution de HCl 6N (7 ml) puis additionne 15 ml d'eau distillée avant d'extraire au dichlorométhane (3 x 50 ml). On sèche sur MgSO4, filtre et évapore les solvants. Le produit brut est alors purifié par chromatographie éclair sur silice (éluant éther éthylique : éther de pétrole = 1,5 : 98,5). On obtient 0,65 g d'un solide blanc, le (E) 4-(1-trifluorométhyl-2-(5,6,7,8tétrahydro-3,5,5,8,8-penta- méthyl-2-naphtalényl)-1éthényl]benzonitrile de formule :

 $(Rdt = 65\$) \ puis \ 0.01 \ g \ de \ (Z) \ 4-[1-trifluorométhyl-2-(5,6,7,8-tétrahydro-3,5,5,8,8-pentaméthyl-2-naphtalényl)-1-éthényl) benzonitrile (Rdt = 1%).$

Isomère (E) :

 $F (^{\circ}C) = 89-90.$

RMN¹H 200MHz (CDCl₃) : 0,76 et 1,21 (2s, 12H, 5,8-CH₃); 1,40-1,65 (m, 4H, 6,7-CH₂); 2,32 (s, 3H, Me);

6,54 (s, 1H, ArH); 7,06 (s, 1H, H vinylique); 7,36 (d, 2H, ArH); 7,45 (m, 1H, ArH); 7,60 (d, 2H, ArH).

 $RMN^{19}F$ 100MHz (CDCl₃) : -65,0 (s, 3F, -CF₃).

Isomère (Z):

RMN¹H 200MHz (CDCl₃) : 1,26 (d, 12H, Me J 1,6Hz); 1,67 (s, 4H, 6,7-CH₂); 2,27 (s, 3H, Me); 7,11 (s, 1H, ArH); 7,13 (s, 1H, ArH); 7,25 (s, 1H, H vinylique); 7,58 (d, 2H, ArH méta au CN J 8,4Hz); 7,70 (d, 2H, ArH ortho au CN J 8,4Hz).

 $RMN^{19}F$ 100MHz (CDCl₃) : -56,8 (s, 3F, -CF₃).

b) Préparation de l'acide (E) 4-[1-trifluorométhyl-2-(5,6,7,8-tétrahydro-3,5,5,8,8-pentaméthyl-2-naphtalényl)-l-éthényllbenzoïque (composé CB62899) de formule :

15

20

25

5

10

Une suspension du dérivé trifluorométhyl-2-(5,6,7,8-tétrahydro-3,5,5,8,8-penta $m\acute{e}thyl-2-naphtal\acute{e}nyl)-1-\acute{e}th\acute{e}nyl]benzonitrile (0,56 q, 1,41)$ mmol) en solution dans de la potasse (2,00 q, 35,71 mmol) hydroéthanolique (H2O 6,6 ml et EtOH 1 ml) est chauffée à reflux sous agitation magnétique pendant 5 h. L'avancement de la réaction est suivi par CCM. On évapore l'éthanol à l'évaporateur rotatif, reprend à l'eau (50 ml), acidifie par HCl lN, extrait (3 x 80 ml) à l'éther, sèche la phase étherée sur MgSO4, filtre et évapore pour obtenir un produit brut que l'on purifie par chromatographie éclair sur silice (éluant éther : éther de pétrole = 70 : 30). Après évaporation des fractions, on obtient 0,44 q d'un solide blanc, l'acide (E) 4-[1-trifluorométhyl-2-(5,6,7,8-

15

25

tétrahydro-3,5,5,8,8-penta- méthyl-2-naphtalényl)-1- éthényl]benzoïque (CB62899) pur (Rdt = 75%).

 $F(^{\circ}C) = 151 \text{ (banc K\"ofler)}.$

RMN¹H 200MHz (CDCl₃): 0,73 et 1,19 (2s, 12H, 5,8-CH₃); 1,40-1,60 (m, 4H, 6,7-CH₂-); 2,32 (s, 3H, Me); 6,60 (s, 1H, ArH); 7,04 (s, 1H, ArH); 7,37 (d, 2H, ArH J 8,2Hz); 7,42 (s, 1H, H vinylique); 8,06 (d, 2H, ArH J 8,2Hz).

 $RMN^{19}F$ 100MHz (CDCl₃) : -65,1 (s, 3F, -CF₃).

10 MS EI 70 eV (m/z, % intensité): 416 (M⁺, 47%); 401 (M⁺-CH₃, 100); 359 (11).

HRMS EI 70 eV: M_{tr} 416,1962 pour $C_{25}H_{27}F_{3}O_{2}$ M_{tr} 416,1963.

MPLC : Colonne ODS, Ultrasphère, 5 μ , 250 x 4,6 mm, détecteur Shimadzu UV, 260 nm, débit 1 ml/min, éluant MeOH : H₂O = 90 : 10 + 0,1% TFA acide (CB62899) tr = 9,5 min 97%; impureté tr = 11,2 min 2,65%.

Exemple 15 : Préparation du (E) 5-[4-[1-20]

trifluorométhyl-2-(5,6,7,8-tétrahydro-3,5,5,8,8
pentaméthyl-2-naphtalényl)-l-éthényllphényll-lH-tétrazole
(composé CB63237) de formule :

A une solution du (E) 4-(1-trifluorométhyl-2-(5,6,7,8-tétrahydro-3,5,5,8,8-pentaméthyl-2-naphtalényl)-1-éthényl}benzonitrile (0,24 g, 0,60 mmol) dans du toluène anhydre (1,25 ml), on additionne sucessivement de l'oxyde de dibutylétain (15,1 mg, 10% mol) et de l'azoture de

15

20

30

triméthylsilyle (0,16 ml, 1,22 mmol). Le milieu réactionnel est chauffé 16 h à reflux (110°C) sous atmosphère d'argon et agitation magnétique. On purifie par chromatographie éclair sur silice (éluant CH_2Cl_2 puis MeOH : $CH_2Cl_2 = 5$: 95) pour obtenir après évaporation puis lavage au pentane et séchage 0,13 g d'un solide blanc, le (E) 5-[4-[1-trifluorométhyl-2-(5,6,7,8-tétrahydro-3,5,5,8,8-pentaméthyl-2-naphtalényl)-l-éthényl]phényl]-l<math>H-tétrazole (CB63237) (Rdt = 49%).

10 $F(^{\circ}C) = 203-205$.

RMN¹H 200MHz (DMSO) : 0,73 et 1,19 (2s, 12H, 5,8-CH₃); 1,40-1,65 (s, 4H, 6,7-CH₂-); 2,34 (s, 3H, Me); 6,69 (s, 1H, ArH); 7,12 (s, 1H, ArH); 7,46 (d, 2H, ArH J 8,4Hz); 7,54 (s, 1H, H vinylique); 8,02 (d, 2H, ArH J 8,4Hz).

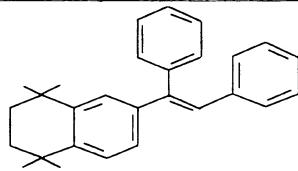
 $RMN^{19}F$ 100MHz (CDCl₃): - 67,9 (s, 3F, -CF₃).

MS EI 70 eV (m/z, $\frac{1}{3}$ intensité) : 440 (M⁺, 90%); 425 (M⁺-CH₃, 100); 412 (31); 397 (29); 366 (10); 198 (12).

HRMS EI 70 eV: $M_{tr} = 440,2178$ pour $C_{25}H_{27}F_{3}N_{4}$ $M_{th} = 440,2169$.

HPLC : Colonne ODS, Ultrasphère, 5 μ , 250 x 4,6 mm, détecteur Shimadzu UV, 260 nm, débit 1 ml/min, éluant MeOH : H_2O = 90 : 10 + 0,1% TFA, tétrazole (CB63237) tr = 7,60 min 97,7% impuretés tr = 8,9 min 1,9%.

Exemple 16: Préparation du (E) (1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-1-(phényl)-2-éthényllbenzène (composé CB04854) de formule suivante:



a) <u>Préparation du 1,1,4,4-tétraméthyl-1,2,3,4-</u> <u>tétrahydronaphtalène</u>.

15

20

25

30

Dans un tricol de 100 ml muni d'un réfrigérant, d'une agitation magnétique et d'un thermomètre, on pèse du trichlorure d'aluminiun (0,60 g, 4,49 mmol). On additionne 20 ml de benzène anhydre puis, par une ampoule à brome, additionne une solution de 2,5-dichloro-2,5-diméthylhexane (3,00 q, 16,38 mmol) dans 10 ml de benzène anhydre. On chauffe à reflux le milieu réactionnel pendant 4 h. Il y a un important dégagement de HCl et le milieu réactionnel devient rouge sombre. Après refroidissement du milieu réactionnel, il est versé sur un mélange eau-glace (100 m1). On extrait par de l'éther (3 x 50 m1), lave par une solution saturée de NaHCO3 (2 x 100 ml), sèche la phase éthérée par MgSO4, filtre et évapore. Le produit brut est purifié par chromatographie éclair sur silice (éluant éther de pétrole). On obtient 1,95 g (Rdt = 63%) d'un liquide incolore. le 1,1,4,4-tétraméthyl-1,2,3,4-tétrahydronaphtalène.

Eb ($^{\circ}$ C) = 74 sous 0,5 mmHg.

 $RMN^{1}H$ 200 MHz (CDCl₃): 1,28 (s, 12H, 1,4-Me); 1,68 (s, 4H, -CH₂-); 7,05-7,40 (m, 4H, ArH).

b) <u>Préparation du chlorure du 4-</u> bromophénylacétyle.

A une solution de l'acide 4-bromophénylacétique (Aldrich, 5 g, 23,2 mmol) dans 10 ml de toluène on ajoute à température ambiante le chlorure de thionyle (2,5 ml, 34,8 mmol). Le milieu réactionnel est porté au reflux pendant 2 h. Après retour à température ambiante, on évapore le toluène et on obtient 5,55 g du chlorure du 4-bromophénylacétyle brut (Rdt brut = 100 %).

c) <u>Préparation du 4-[-1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-1-oxo-2-éthyllbromo</u>
benzène de formule :

10

20

25

A une solution de 1,1,4,4-tétraméthyl-1,2,3,4-tétrahydronaphtalène (4,36 g, 23,2 mmol) dans 300 ml du dichlorométhane sont ajoutés successivement à - 30 °C du trichlorure d'aluminium (4,33 g, 32,5 mmol) et le chlorure de 4-bromophénylacétyle (5,55 g, 23,2 mmol). On laisse remonter à 0 °C en 30 min, verse le milieu réactionnel sur 400 ml d'un mélange eau-glace volume à volume et extrait au dichlorométhane. La phase organique est séchée sur MgSO4, filtrée et evaporée. Le produit brut est purifié par cristallisation dans l'hexane pour obtenir 5,69 g d'un solide blanc, le 4-[-1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-1-oxo-2-éthyl]bromobenzène (Rdt = 63 %).

15 $F(^{\circ}C) = 197.$

RMN¹H 200MHz (CDCl₃) : 1,31 (s, 6H, 2 Me); 1,32 (s, 6H, 2 Me); 1,72 (s, 4H, 2 -CH₂-); 4,22 (s, 2H, BnzH); 7,16 (d, 2H, ArH J 8,5Hz); 7,44 (d, 2H, ArH J 8,5Hz); 7,41 (d, 1H, ArH, J 8,5Hz); 7,77 (dd, 1H, ArH J 1,8Hz J 8,5Hz); 8,02 (d, 1H, ArH J 1,8Hz).

RMN¹³C 50MHz (CDCl₃): 31,6; 31,8; 34,4; 34,7; 34,8; 44,7; 120,8; 125,7; 127,0; 127,1; 131,3 (2C); 131,6 (2C); 133,8; 133,9; 145,4; 151,0; 196,6.

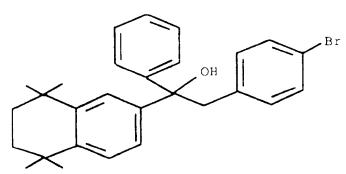
MS IC butane (m/z, % intensité) : 387, 385 (MH*, 100%, 97%).

d) Préparation du 4-[-1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-1-(phényl)-1-(hydroxy)-2-éthyl)bromobenzène de formule :

10

15

20



A une solution de 4-[-1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-1-oxo-2-éthyl)

bromobenzène (3,85 g, 10,0 mmol) dans 30 ml de THF, on ajoute à - 70°C une solution de phényllithium 1,4 M dans un mélange toluène : éther = 3 : 1 (8,6 ml, 12,0 mmol). On poursuit l'agitation à - 70°C pendant 45 min puis hydrolyse par 25 ml d'une solution saturée de NH4Cl. On remonte à température ambiante et on extrait à l'éther (5 x 50 ml), sèche sur MgSO4, filtre et évapore. Le produit brut est purifié par chromatographie éclair sur silice (éluant éther de pétrole : éther = 100 : 5). On obtient 2,48 g d'un solide blanc, le 4-{-1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8tétraméthyl-2-naphtalényl)-1-(phényl)-1-(hydroxy)-2-

éthyl]bromo-benzène (Rdt = 53%).

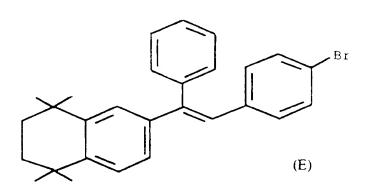
 $F (^{\circ}C) = 130-132.$

 $RMN^{1}H$ 200MHz (CDCl₃) : 1,20 (s, 12H, 4 Me); 1,60 (s, 4H, 2 -CH₂-); 3,52 (s, 2H, BnzH); 6,22 (d, 2H, ArH J 8Hz); 7,05 (dd, 1H, J 2Hz J 8Hz); 7,15-7,45 (m, 10H, ArH).

e) Préparation des (E) et (Z) 4-[1-(5,6,7,8tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-1-(phényl)-2éthénvllbromobenzènes de formules respectives suivantes :

10

15



A une solution de 4-[-1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-1-(phényl)-1-(hydroxy)-2-éthyl]bromobenzène (2,48 g, 5,34 mmol) dans 26 ml d'éthanol, on additionne à température ambiante une solution de HCl 3N (8,5 ml, 25,5 mmol). Le milieu réactionnel est porté au reflux pendant 2 h. Après retour à l'ambiante, on ajoute 25 ml d'eau et on extrait à l'éther (5 x 50 ml), sèche sur MgSO4, filtre et évapore. Le produit brut est recristallisé dans l'éthanol et on obtient après filtration et séchage 0,60 g d'un solide blanc le (E) 4-[1-(5, 6, 7, 8-tétrahydro-5, 5, 8, 8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-1-(phényl)-2-éthényl] bromobenzène (Rdt = 25%). Le filtrat est évaporé à sec, puis le produit brut obtenu purifié par chromatographie éclair sur silice (éluant éther de pétrole). On obtient 1,13 g d'une huile, le (Z) 4-(1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-1-(phényl)-2-éthényl]bromobenzène (Rdt = 47%) (contenantenviron 10% d'isomère (E) déterminé par RMN H).

Isomère (E) :

 $F (^{\circ}C) = 147.$

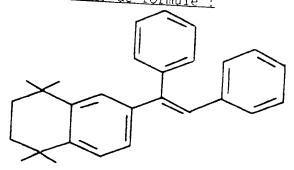
 $RMN^{1}H$ 200MHz (CDCl₃) : 1,10 (s, 6H, 2 Me); 1,15 (s, 6H, 2 Me); 1,62 (s, 4H, 2 -CH₂-); 6,80-6,90 (m, 3H, H vinylique et ArH); 6,95-7,05 (m, 1H, ArH); 7,10-7,35 (m,

Isomère (2) :

 $F (^{\circ}C) = 114.$

RMN¹H 200MHz (CDCl₃) : 1,05 (s, 6H, 2 Me); 1,27 (s, 6H, 2 Me); 1,65 (s, 4H, 2 -CH₂-); 6,80-6,90 (m, 3H, H 10 vinylique et ArH); 7,07-7,12 (m, 1H, ArH); 7,15-7,40 (m,

f) Préparation du (E) [1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-1-(phényl)-2-éthényll 15 benzène (composé CB04854) de formule :



A une solution du (E) 4-(1-(5,6,7,8-tétrahydro-5, 5, 8, 8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-l-(phényl)-2-

- éthényl]bromobenzène (80 mg, 0,18 mmol) dans 2,2 ml de THF, 20 on ajoute à \sim 70°C une solution de n-butyllithium 1,6 M dans l'hexane (0,12 ml, 0,19 mmol). On agite à - 70°C pendant 30 min puis laisse le milieu réactionnel remonter à - 10°C et on hydrolyse par 3 ml d'une solution de HCl 3N. 25
- On extrait à l'éther éthylique (5 \times 20 ml), sèche sur MgSO4, filtre et évapore. Le produit brut est recristallisé dans le méthanol et on obtient après filtration et séchage 50 mg d'un solide blanc, le (E) [1-(5,6,7,8-tétrahydro-5, 5, 8, 8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-1-(phényl)-2-30
- éthényl]benzène (CB04854) (Rdt = 75%).

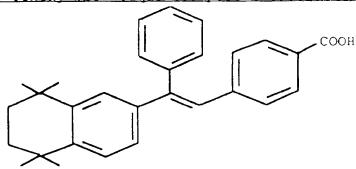
15

 $F (^{\circ}C) = 157.$

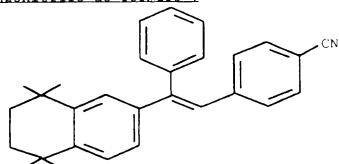
MS EI 70 ev (m/z, % intensité) : 366 $(M^{\dagger}, 100%)$; 351 (52); 179 (25).

MSHR EI 70 ev : $M_{tr} = 366,2339$ pour $C_{28}H_{30}$ $M_{th} = 366,2347$

Exemple 17: Préparation de l'acide (E) 4-(1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-1-(phényl)-2-éthényl]benzoïque (composé CB01585) de formule :



a) <u>Préparation du (E) 4-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-1-(phényl)-2-</u> éthényl]benzonitrile de formule :



A une solution du (E) 4-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-1-(phényl)-2-

20 éthényl]bromobenzène (0,24 g, 0,53 mmol) dans 1 ml de DMF anhydre, on ajoute à température ambiante le cyanure de cuivre (55 mg, 0,61 mmol). Le milieu réactionnel est porté au reflux pendant 4 h. Après retour à température ambiante le milieu réactionnel est dilué avec de l'éther (100 ml) et

15

20

25

filtré sur célite. On lave la phase organique avec une solution aqueuse saturée en NaHCO3 (3 x 25 ml) puis sèche sur MgSO4, filtre et évapore. Le produit brut est purifié par chromatographie éclair sur silice (éluant éther de pétrole : éther = 100 : 2). On obtient 30 mg d'un solide, le (E) 4-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-1-(phényl)-2-éthényl) benzonitrile (Rdt = 14%).

 $F(^{\circ}C) = 191-193.$

10 RMN 1 H 200MHz (CDCl $_{3}$) : 1,10 (s, 6H, 2 Me); 1,15 (s, 6H, 2 Me); 6,90 (s, 1H, H vinylique); 6,78-7,10 (m, 3H, ArH); 7,15-7,50 (m, 9H, ArH).

MS EI 70 ev (m/z, \S intensité) : 391 (M † , 100 \S); 376 (90); 204 (40).

b) <u>Préparation de l'acide (E) 4-|1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-1-(phényl)-2-</u> éthényl|benzoïque (composé CB01585).

Une suspension de (E) $4-\{1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-1-(phényl)-2-$

- éthényl)benzonitrile (30 mg, 0,076 mmol) en solution dans de la potasse (42 mg, 0,75 mmol) hydroéthanolique (H2O 0,1 ml et EtOH 1 ml) est chauffée à reflux sous agitation magnétique pendant 12 h. On évapore l'ethanol à l'évaporateur rotatif, reprend à l'eau (10 ml), acidifie par HCl 3N, extrait à l'éther éthylique (3 x 15ml), sèche la phase éthérée sur MgSO4, filtre et évapore. Le produit est lavé par du pentane, filtré et sèché. On obtient 20 mg d'un solide blanc, l'acide (E) 4-(1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-1-(phényl)-2-
- 30 éthényl]benzoïque (CB01585) (Rdt = 64%).

 $F(^{\circ}C) = 240-241.$

RMN¹H 200MHz (CDCl₃) :1,20 (s, 6H, 2 Me); 1,25 (s,6H, 2 Me); 1,65 (s, 4H, 2 -CH₂-); 4,40-5,15 (m, 1H, H mobile); 6,80-7,40 (m, 11H); 7,60 (d, 2H, J 8,1Hz).

35 MS EI 70ev (m/z, % intensité) : 410 (M^{7} , 100 %); 395 (60,9); 223 (17,5);178 (10,2).

10

MSHR EI 70 ev : $M_{tr} = 410,2238$ pour $C_{29}H_{30}O_{2}$ $M_{th} = 410,2246$.

HPLC Colonne Waters HR C18, 8 x 100 mm, 6 μ , détecteur UV Waters 486 à 260 nm, débit 3 ml/min, éluant MeOH : H2O = 90 : 10 + 0,1% de TFA, acide (CB01585) tr = 5,0 min 97,0%.

Exemple 18: Préparation de l'acide (Z) 2-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl]pyridinyl-5-carboxylique (composé CB38416) de formule:

a) <u>Préparation des (E) et (Z) 2-11-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-</u>
propényl)pyridinyl-5-carboxylates de méthyle de formules respectives suivantes :

10

15

20

Une solution de bromure de (5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8tétraméthyl-2-naphtalényl)-méthyl- triphénylphosphonium (1,80 g, 3,3 mmol), de NaH (Aldrich, 3,3 mmol) provenant de 0,12 g d'une dispersion de 60% de NaH dans l'huile dans 10 ml de DMSO anhydre est agitée sous argon pendant 30 min, puis est ajoutée une solution de 2-acétylpyridine-5carboxylate de méthyle (0,50 q, 2,79 mmol) dans 1 ml de DMSO. La solution est agitée pendant 70 h à l'ambiante puis versée sur de la glace (50 g). On extrait alors à l'éther 50 ml). Le produit brut est purifié (5 Х chromatographie éclair sur silice (éluant éther de pétrole : éther éther éthylique = 100 : 10). On obtient 0,64 g d'un mélange des (E) et (Z) 2-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl)pyridinyl-5carboxylates de méthyle (Rdt = 63%) sous forme solide (rapport (E) : (2) environ 47 : 53 déterminé par RMN H 200MHz).

RMN¹H 200MHz (CDCl₃): 0,95 (s, 6 x 0,53 H, 2 Me, isomère Z); 1,18 (s, 6 x 0,53H, 2 Me, isomère Z); 1,28 (s, $12 \times 0,47H$, 4 Me, isomère E); 1,55 (s, 4 x 0,47H, 2 -CH₂-,

10

15

20

25

35

isomère E); 1,68 (s, 4 x 0,53H, 2 -CH₂-, isomère Z); 2,25 (s, 3 x 0,47H, Me vinylique, isomère E); 2,37 (s, 3 x 047H, Me vinylique, isomère Z); 3,91 (s, 3 x 0,53H, -OMe, isomère Z); 3,93 (s, 3 x 0,47H, -OMe, isomère E); 6,60-6,85 (m, 2H); 7,00-7,40 (m, 2H, ArH); 7,60 (m, 1H, ArH); 8,05-8,45 (m, 1H, ArH); 9,15-9,25 (m, 1H).

b) Acide (Z) 2-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl]pyridinyl-5-carboxylique (composé CB38416)

Une suspension des (E) et (2) 2-{1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl}pyridinyl-5-carboxylates de méthyle et (0,64 g, 1,76 mmol) en solution dans de la potasse (0,5 g, 9 mmol) hydrométhanolique (H2O 2,2 ml et MeOH 19 ml) est chauffée à reflux sous agitation magnétique pendant 12 h. On évapore le méthanol à l'évaporateur rotatif, reprend à l'eau (50 ml), acidifie par HCl 3N, extrait (3 x 50ml) à l'éther, sèche la phase éthérée sur MgSO4, filtre et évapore. Le produit brut est purifié par HPLC préparative sur une colonne Waters HR C18 (25 x 100 mm) avec comme éluant MeOH: H2O = 85: 15 + 0,1 de TFA. On obtient 108 mg d'un solide blanc, l'acide (2) 2-[(1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl]pyridinyl-5-carboxylique (CB38416) (Rdt = 17 %).

 $F(^{\circ}C) = 234-236.$

RMN¹H 200MHz (DMSO-d₆): 0,91 (s, 6H, 2 Me); 1,13 (s, 6H, 2 Me); 1,52 (s, 4H, 2 -CH₂-); 2,12 (s, 3H, Me vinylique); 3,40 (m, 1H); 6,67 (m, 1H, H vinylique); 6,70 (m, 1H, ArH); 7,10 (d, 1H, ArH J 8Hz); 7,24 (d, 2H, ArH J 8Hz); 8,10 (dd, 1H, ArH J 2Hz J 8Hz); 9,15 (m, 1H, ArH)

30 MS EI 70 ev (m/z, % intensité) : 349 (56 %); 348 (100); 334 (39); 278 (11); 262 (19).

MSHR EI 70 ev : $M_{tr} = 349,1968$ pour $C_{23}H_{27}NO_{2}$ $M_{th} = 349,2042$.

HPLC Colonne Waters HR C18, 8 x 100 mm, 6 μ , détecteur UV Waters 486 à 260 nm, débit 3 ml/min, éluant

MeOH : $H_2O = 85$: 15 + 0.1% de TFA, acide (CB38416) tr = 2.8 min 98.5%.

Exemple 19 : Préparation de l'acide (E) 5-[1-5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl]pyridinyl-2-carboxylique (composé CB12273) de formule :

a) <u>Préparation des (E) et (Z) 5-[1-[5,6,7,8-10]</u>

<u>Tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényll</u>

<u>pyridinyl-2-(N.N-diisopropyl)carboxamides de formules</u>

<u>respectives suivantes :</u>

A une solution de bromure de (5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)méthyltriphénylphosphonium (9,34~g,~17,2~mmol) dans 25 ml de THF, on ajoute à - 70 °C une solution de tBuOK (2,13~g,~18,1)

10

15

30

35

mmol) dans 18,1 ml de THF. On poursuit l'agitation à - 70 °C pendant l h avant d'ajouter à cette température le N,N-diisopropyl-5-acétyl-pyridine-2-carboxamide.

Le milieu réactionnel est porté à température ambiante et on poursuit l'agitation pendant 90 h. On hydrolyse ensuite à 0 °C par une solution de HCl 3N (30 ml). Après retour à température ambiante, on extrait à l'éther, sèche sur MgSO4, filtre et évapore les solvants. Le produit brut est purifié par chromatographie éclair sur silice (éluant : éther de pétrole : éther = 100 : 25). On obtient 0,60 g d'un solide, le (E) 5-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl]pyridinyl-2-(N,N-diisopropyl)carboxamide puis 0,50 g d'un solide blanc le (2) 5-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl]pyridinyl-2-(N,N-diisopropyl)carboxamide et 0,78 g du mélange des deux isomères (Rdt global = 60%).

Isomère (E) :

RMN¹H 200MHz (CDCl₃) :1,05-1,25 (m, 6H, 2 Me); 1,30 (s, 12H, 4 Me); 1,40-1,60 (m, 6H, 2 Me); 1,70 (s, 4H, 2 -CH₂-); 2,30 (s, 3H, Me); 3,50 (m, 1H, -CH-N-); 3,90 (m, 1H, -CH-N-); 6,80 (m, 1H, H vinylique); 7,10-7,18 (m, 1H, ArH); 7,25-7,35 (m, 2H, ArH); 7,45 (d, 1H, ArH J 8Hz); 7,62 (dd, 1H, ArH J 2Hz et J 8Hz); 8,70 (m, 1H, ArH).

25 <u>Isomère (2)</u>:

RMN¹H 200MHz (CDCl₃): 0,97 (s, 6H, 2 Me); 1,05-1,25 (m, 12H, 4 Me); 1,40-1,70 (m, 10H, 2 -CH₂-et 2 Me); 2,22 (s, 3H, Me); 3,47 (m, 1H, -CH-N-); 4,92 (m, 1H, -CH-N); 6,52 (s, 1H, H vinylique); 6,72 (dd, 1H, ArH J 2Hz J 8Hz); 6,85 (m, 1H, ArH); 7,05 (d, 1H, ArH J 8Hz); 7,30-7,40 (m, 1H, ArH); 7,57 (dd, 1H, ArH J 2Hz J 8Hz); 8,37 (m, 1H, ArH).

b) <u>Préparation de la (E) 5-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényll-2-formylpyridine de formule :</u>

10

15

20

A une solution du (E) 5-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl| pyridinyl-2-(N.N-diisopropyl) carboxamide (0,51 g, 1,40 mmol) dans 7 ml de THF, on ajoute à -70 °C une solution d'hydrure de diisobutylaluminium 1,5 Μ dans l e (1 ml, 1,47 mmol). On agite à cette température 30 min et on hydrolyse par une solution aqueuse de HCl 3N (5 ml), on remonte à température ambiante et on extrait dichlorométhane (5 x 20 ml). La phase organique est séchée sur MgSO4, filtrée et évaporée. Le produit brut est purifié par chromatographie éclair sur silice (éluant éther de pétrole : éther = 100 : 20). On obtient 0,14 g d'un solide blanc, la (E) 5-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl]-2-formylpyridine (Rdt = 29 %).

RMN¹H 200MHz (CDCl₃) : 1,27 (s, 12H, 4 Me); 1,67 (s, 4H, 2 -CH₂-); 2,30 (s, 3H, Me); 6,93 (s, 1H, H vinylique); 7,10-7,20 (m, 1H, ArH); 7,28-7,37 (m, 2H, ArH); 7,93 (m, 2H, ArH); 8,90 (m, 1H; ArH); 10,07 (s, 1H, -CHO).

c) <u>Préparation de la (Z) 5-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényll-2-formylpyridine de formule :</u>

10

15

20

A une solution de la (2) 5- $\{1-(5,6,7,8-tetrahydro-5,5,8,8-tetraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl\}$ pyridinyl-2-(N,N-diisopropyl) carboxamide (0,26~g,0,71~mmol) dans 3,5 ml de THF, on ajoute à -70 °C une solution d'hydrure de diisobutylaluminium 1,5M dans le toluène (0,5~ml,0,75~mmol). On agite à cette température 30 min et on hydrolyse par une solution aqueuse de HCl 3N (5~ml), on remonte à température ambiante et on extrait au dichlorométhane (5~x~20~ml). La phase organique est séchée sur MgSO4, filtrée et évaporée. Le produit brut est purifié par chromatographie éclair sur silice (éluant éther de pétrole : éther = 100 : 20). On obtient 0,15 g d'un solide, la (2) 5-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl]-2-formylpyridine (Rdt = <math>63~§).

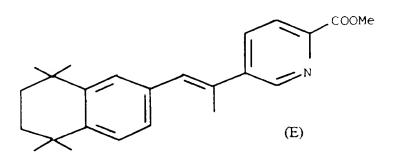
RMN¹H 200MHz (CDCl₃): 0,93 (s, 6H, 2 Me); 1,20 (s, 6H, 2 Me) 1,55 (s, 4H, 2 -CH₂-); 2,20 (s, 3H, Me); 6,62 (s, 1H, H vinylique); 6,67-6,78 (m, 2H, ArH); 7,05 (d, 1H, ArH J 8Hz); 7,65-7,72 (m, 1H, ArH); 7,87 (d, 1H, ArH J 8Hz); 8,55 (m, 1H, ArH); 9,98 (s, 1H, -CHO).

d) Préparation des (E) et (Z) 5-[-1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényll pyridinyl-2-carboxylates de méthyle de formules respectives suivantes :

1()

15

20



A une solution du mélange des (E) et (Z) 5-[1-(5, 6, 7, 8-tétrahydro-5, 5, 8, 8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2propényl)-2-formylpyridines (0,72 g, 2,17 mmol) dans 60 ml de méthanol, on ajoute successivement 0,185 ml d'acide acétique, de l'oxyde de manganèse (3,98 g, 43,3 mmol) et du cyanure de sodium (0,53 g, 10,85 mmol) à température ambiante. Le milieu réactionnel est agité à cette température pendant 15 h. On filtre sur papier, évapore et reprend par 20 ml d'eau, extrait à l'éther (5 x 50 ml), sèche sur MgSO4, filtre et évapore. Le produit brut est purifié par chromatographie éclair sur silice (éluant éther de pétrole : éther = 100 : 20 puis 100 : 25). On obtient après évaporation des fractions 0,13 g d'un solide, le (2) 5-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl]pyridinyl-2-carboxylate de méthyle (Rdt = 16 %) puis 0,11 g d'un solide, le (E) 5-[1-(5, 6, 7, 8-tétrahydro-5, 5, 8, 8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2propényl]pyridinyl-2-carboxylate de méthyle (Rdt = 14 %).

<u> Isomère (E)</u> :

 $RMN^{1}H$ 200MHz (CDCl3) :1,25 (s, 12H, 4 Me); 1,70 (s, 4H, 2 -CH2-); 2,35 (s, 3H, Me); 4,00 (s, 3H, -OMe);

15

20

30

6,90 (s, 1H, H vinylique); 7,12 (dd, 1H, ArH J 2Hz J 8Hz); 7,25-7,35 (m, 2H, ArH); 7,87 (dd, 1H, ArH J 2Hz J 8Hz); 8,10 (d, 1H, ArH J 8Hz); 8,85 (m, 1H, ArH).

Isomère (2):

- 5 RMN¹H 200MHz (CDCl₃): 0,90 (s, 6H, 2Me); 1,17 (s, 6H, 2 Me); 1,52 (s, 4H, 2 -CH₂-); 2,40 (s, 3H, Me); 4,00 (s, 3H, -OMe); 6,50-6,85 (m, 3H, H vinylique et ArH); 6,95-7,15 (m, 1H, ArH); 7,20-7,75 (m, 2H, ArH); 8,02 (d, 1H, ArH J 8Hz); 8,47 (m, 1H, ArH).
 - e) Préparation de l'acide (E) 5-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl)
 pyridinyl-2-carboxylique (CB12273)

Une suspension de (E) 5-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl} pyridinyl-2-carboxylate de méthyle, (80 mg, 0,22 mmol) en solution dans de la potasse (120 mg, 2,18 mmol) hydrométhanolique (H2O 0,3 ml et MeOH 2,4 ml) est chauffée à reflux sous agitation magnétique pendant 3 h 30. On évapore le méthanol à l'évaporateur rotatif, reprend à l'eau (10 ml), acidifie par HCl 3N, extrait (3 x 20ml) à l'éther, sèche la phase éthérée sur MgSO4, filtre et évapore. Le produit brut est lavé au pentane puis filtré , on obtient 70 mg d'un solide blanc, l'acide (E) 5-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl]pyridinyl-2-

25 carboxylique (CB12273) (Rdt = 91 %).

 $F(^{\circ}C) = 192.$

RMN¹H 200MHz (CDCl₃): 1,28 (s, 12H, 4 Me); 1,69 (s, 4H, 2 -CH₂-); 2,34 (s, 3H, Me); 6,85-7,05 (m, 1H, H vinylique); 7,10-7,20 (m, 1H, ArH); 7,30-7,40 (m, 2H, ArH); 8,0-8,10 (m, 1H, ArH); 8,15-8,30 (m, 1H, ArH); 8,75-8,95 (m, 1H, ArH).

MS EI 70 ev (m/z, % intensité) : 349 $(M^{+}, 100%);$ 334 (96); 316 (20); 190 (20).

MSHR EI 70 ev : $M_{tr} = 349,2045$ pour $C_{23}H_{27}NO_{2}$ 35 $M_{th} = 349,2042$.

IR (cm^{-1}) : 3738; 2994; 1706; 1578; 1464.

10

15

20

25

30

Exemple 20 : Préparation de l'acide (E) 2-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl) | thiényl-4-carboxylique composé (CB80660) de formule :

a) <u>Préparation du 4-bromo-2-(1'-hydroxyéthyl)-</u> thiophène.

Dans un ballon muni d'un thermomètre, sous atmosphère d'argon et agitation magnétique, on porte à -70°C une solution de 4-bromo-2-thiophènecarboxaldéhyde (Aldrich, 1,20 g, 6,28 mmol) dans 15 ml d'éther éthylique anhydre. On additionne alors, goutte à goutte, une solution de MeLi 1,6 M dans l'éther (4,12 ml, 6,59 mmol) entre -70°C et -60°C. On poursuit l'agitation pendant 40 min à -60°C. La réaction est suivie par CCM (éluant éther : éther de pétrole = 20 : 80). On hydrolyse à froid par 5 ml d'une solution saturée de NH4Cl, additionne 20 ml d'eau distillée et extrait à l'éther (3 x 40 ml). On sèche sur MgSO4 la phase étherée, filtre et évapore pour obtenir 1,28 g d'une 4-bromo-2-(1'jaunâtre, le légérement hydroxyéthyl)thiophène (Rdt brut = 98,5%).

RMN¹H 200MHz (CDCl₃) : 1,53 (d, 3H, Me J 6Hz); 2,35 (s large, 1H mobile, -OH); 5,02 (q, 1H, -CHOH J 6,0Hz); 6,84 (d, 1H, ArH J 1,5Hz); 7,09 (d, 1H, ArH J 1,5Hz).

b) Préparation du 4-bromo-2-acétyl-thiophène.

Dans un ballon muni d'une agitation magnétique et sous atmosphère d'argon, on a introduit une solution de 4-bromo-2-(l'-hydroxyéthyl)thiophène brut (1,28 g, 6,18 mmol) et de PCC (2,66 g, 13,26 mmol) dans 20 ml de dichlorométhane. On agite vigoureusement pendant 2 h à

température ambiante, le milieu réactionnel devient progressivement noir. On filtre alors sur colonne de florisil (éluant éther), évapore le solvant et purifie le produit brut obtenu par chromatographie éclair sur silice (éluant éther de pétrole pur). On obtient 1,10 g d'un solide blanc, le 4-bromo-2-acétyl-thiophène (Rdt = 87%).

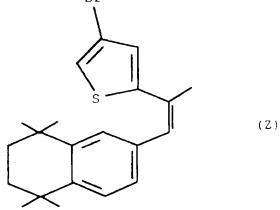
5

15

20

RMN 1 H 200MHz (CDC1 $_{3}$) : 2,50 (s, 3H, Me); 7,50 (s, 1H, ArH); 7,54 (s, 1H, ArH).

c) <u>Préparation des (E) et (Z) 2-[1-(5,6,7,8-10)]</u>
tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl)l4-bromothiophènes de formules respectives suivantes :



Dans un bicol de 100 ml, muni d'un thermomètre, d'une agitation magnétique et sous atmosphère d'argon, on a pesé du bromure de (5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl) méthyl-triphénylphosphonium (7,00 g, 12,56 mmol) mis en solution dans 20 ml de THF anhydre. On additionne à -70°C du tBuOK 1M dans le THF et poursuit l'agitation à -70°C pendant 1 h. On additionne alors le 4-bromo-2-acétyl-thiophène (1,29 g, 6,28 mmol) en solution

10

15

20

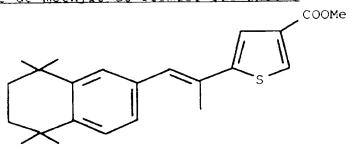
25

30

dans 15 ml de THF anhydre puis laisse remonter doucement le milieu réactionnel à température ambiante et poursuit l'agitation pendant 72 h. On verse alors le milieu réactionnel dans une solution eau-glace et extrait à l'éther (5 x 50 ml). La phase organique est séchée par du MgSO4, filtrée et évaporée pour conduire à un produit brut que l'on purifie par chromatographie éclair sur silice (éluant éther de pétrole pur). On obtient 1,97 g d'une huile incolore composeé du mélange d'isomères des (E) et (Z) = 2-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl)]-4-bromothiophènes (Rdt global = 80%) (rapport (E) : <math>(Z) = 60 : 40 déterminé par RMN 1 H).

RMN¹H 200 MHz (CDCl₃): 1,15 (s, 6 x 0,40 H, 2 Me, isomère Z); 1,25 (s, 6 x 0,40 H, 2 Me, isomère Z); 1,30 (s, 12 x 0,60 H, 4 Me, isomère E); 1,62 (s, 4 x 0,40 H, 2 -CH₂-, isomère Z); 1,70 (s, 4 x 0,60 H, 2 -CH₂, isomère E); 2,20 (d, 3 x 0,40 H, Me J 2,9Hz, isomère Z); 2,27 (d, 3 x 0,60 H, Me J 2,9Hz, isomère E); 6,51 (s large, 1 x 0,40 H, H vinylique, isomère Z); 6,75-7,35 (m, 5H, ArH isomères E et Z et 1 x 0,60 H, H vinylique isomère E).

d) <u>Préparation du (E) 2-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl)|thiényl-4-carboxylate de méthyle de formule suivante :</u>



Dans un ballon de 25 ml muni d'une agitation magnétique, d'un thermomètre et sous atmosphère d'argon on a introduit une solution de (E) et (Z) 2-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl)]-4-bromothiophènes Z et E (1,22 g, 3,13 mmol) en solution dans 12,5 ml de THF anhydre. On porte le milieu réactionnel à -70°C et additionne goutte à goutte une solution de t-

10

15

20

25

30

butyllithium 1,7 M dans le pentane (3,78 ml, 6,42 mmol). Le milieu réactionnel s'assombrit et l'on agite pendant 20 min à -70° C puis additionne du chloroformiate de méthyle (1,5 éq., 4,70 mmol) et porte le milieu réactionnel à température ambiante pendant 30 min. On additionne à 0° C 25 ml d'eau distillée et extrait à l'éther (3 x 50 ml), sèche la phase organique sur MgSO4, filtre et évapore. On obtient un produit brut que l'on purifie par chromatographie éclair sur silice (éluant éther de pétrole puis éther : éther de pétrole = 2 : 98). On obtient 0,10 g d'un solide blanc le (E) 2-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl)]thiényl-4-carboxylate de méthyle après recristallisation dans l'hexane (Rdt = 8%).

RMN¹H 200MHz (CDCl₃): 1,28 (s, 12H, Me); 1,68 (s, 4H, 6,7-CH₂-); 2,29 (d, 3H, Me J 2,9Hz); 3,87 (s, 3H, -OMe); 7,02-7,33 (m, 5H, ArH et H vinylique); 7,68 (d, 1H, ArH J 10Hz).

e) <u>Préparation de l'acide (E) 2-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl)</u> thiényl-4-carboxylique (composé CB80660).

Dans un ballon de 10 ml muni d'un réfrigérant et sous agitation magnétique, on a préalablement introduit une suspension de (E) 2-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl)]thiényl-4-

carboxylate de méthyle (88 mg, 0,24 mmol) dans 3 ml de méthanol et 1,5 ml d'une solution aqueuse de KOH 5N. On porte à reflux pendant 6 h, refroidit le milieu réactionnel, acidifie par HCl 3N jusqu'à pH = 1 et extrait à l'éther (3 x 30 ml). On sèche la phase éthérée sur MgSO4, filtre et évapore. Le produit brut est lavé dans un minimum d'hexane et l'on obtient 40 mg d'un solide blanc l'acide (E) 2-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl)]-thiényl-4-carboxylique (CB80660) (Rdt = 47%).

35 $F(^{\circ}C) = 232-235$.

RMN¹H 200MHz (CDCl₃) : 1,28 (s, 12H, 4 Me); 1,69 (s, 4H, $-CH_{2}-$); 2,30 (s, 3H, Me); 7,00-7,35 (m, 5H, ArH et H vinylique), 7,77 (d, 1H, ArH J 10Hz).

MS EI 70 eV (m/z, % intensité): 354 (M⁺, 100%); 339 (M⁺-CH₃, 76); 297 (5); 155 (5).

MSHR EI 70 eV: M_{tr} 354,1661 pour C22H26O2S M_{th} 364,1654

IR (pastilles NaCl, cm^{-1}) : 1668 (C=O).

HPLC Colonne Ultrasphère ODS, 5 μ , 250 x 4,6 mm, détection UV, 260 nm, débit 1 ml/min éluant MeOH : H2O = 100:0 + 0,1% TFA, acide (CB80660) tr = 4,6 min 98,9 %, impureté tr = 4,1 min 1,1 %.

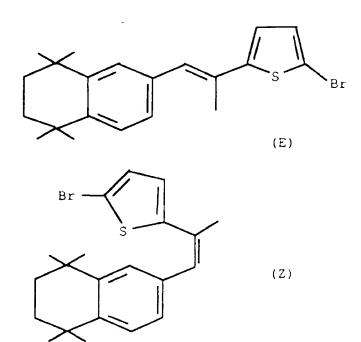
Exemples 21 et 22 : Préparation de l'acide (Z) 2-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2propényl)|thiényl-5-carboxylique (composé CB30382) de formule:

Préparation de l'acide (E) 2-[1-(5,6,7,8-20] tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl)|thiényl-5-carboxylique (composé CB38973) de formule :

a) (E) et (Z) 2-[1-(5.6.7.8-tétranydro-5.5.8.8-25 <u>tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl)l-5-bromothiophenes</u> <u>de formules respectives suivantes</u>:

10

15



A une solution de bromure de (5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl) méthyl-

triphénylphosphonium (3,34 g, 6,15 mmol) dans 9 ml de THF, on ajoute à -70 °C une solution de tertiobutylate de potassium 1M dans le THF (6,50 ml, 6,50 mmol). On poursuit l'agitation à -70 °C pendant 1 h avant d'ajouter le 2-acétyl-5-bromothiophène (0,63 g, 3,10 mmol). Le milieu réactionnel est porté à température ambiante et on agite pendant 20 h. On hydrolyse ensuite à 0°C par une solution de HCl 3N. Après retour à température ambiante, on extrait à l'éther, sèche sur MgSO4, filtre et évapore les solvants. Le produit brut est purifié par chromatographie éclair sur silice (éluant éther de pétrole). On obtient 0,46 g des (E) et (Z) $2-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl)]-5-bromothiophènes (Rdt = 38 %) (rapport (Z) : (E) = 70 : 30 déterminé par RMN <math>^{1}$ H).

RMN¹H 200MHz (CDCl₃) : 1,25-1,40 (m, 12H, 4 Me); 1,65 (s, 0,3 x 4H, 2 -CH₂- isomère E); 1,70 (s, 0,7 x 4H, 2 -CH₂- isomère Z); 2,18 (s, 0,3 x 3H, Me vinylique isomère E); 2,25 (s, 0,7 x 3H, Me vinylique isomère Z); 6,45 (s, 0,30 x 1H, H vinylique isomère E); 6,67 (d, 0,7 x 1H, H

10

15

20

vinylique isomère Z J 5Hz); 6,80-6,87 (m, 2H, ArH); 6,92-7.00 (m, 1H, ArH); 7,05-7,30 (m, 2H, ArH).

b) <u>Préparation des acides (E) et (Z) 2-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl) | thiényl-5-carboxyliques respectivement désignés composés CB38973 et CB30382 et répondant aux formules :</u>

A une solution des (E) et (Z) 2-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl)]-5-bromothiophènes (0,46 g, 1,18 mmol) dans 14 ml de THF, on ajoute à -70 °C une solution de n-butyllithium 1,6 M dans 1'hexane (0,8 ml, 1,18 mmol) et on agite 30 min. On fait barbotter un courant de dioxyde de carbone à travers le milieu réactionnel et on agite 30 min à - 70 °C. On laisse remonter à -10 °C et hydrolyse par une solution de HCl 3N (15 ml). On extrait à l'ether, sèche sur MgSO4, filtre et évapore. Le produit brut est purifié par HPLC préparative sur une colonne Waters HR C18 (25 x 100 mm) avec comme éluant MeOH : H2O = 90 : 10 + 0,1% de TFA. On obtient 101,2 mg d'un solide jaunâtre, l'acide (E) <math>2-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl)]thiényl-5-carboxylique (CB38973) (Rdt = 25 %) et 62,9 mg d'un solide jaunâtre, l'acide (Z) <math>2-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-1-1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-1-1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-1-1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-1-1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-1-1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-1-1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-1-1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-1-1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-1-1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-1-1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-1-1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-1-1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-1-1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-1-1-1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-1-1-1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-1-1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-1-1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-1-1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-1-1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-1-1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-1-1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-1-1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-1-1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-1-1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-1-1-(5,6,7,

10

20

25

35

(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2propényl)}thiényl-5-carboxylique (CB30382) (Rdt = 16 %).

Acide (Z) 2-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl)]thiényl-5-carboxylique (CB30382) :

 $F (^{\circ}C) = 165-167.$

RMN¹H 200MHz (CDCl₃): 1,09 (s, 6H, 2 Me); 1,23 (s, 6H, 2 Me); 1,62 (s, 4H, 2 -CH₂-); 2,22 (s, 3H, Me); 6,57 (s, 1H, H vinylique); 6,87 (m, 2H, ArH); 7,06 (m, 1H, ArH); 7,18 (m, 1H, ArH); 7,64 (d, 1H, ArH J 1,9Hz).

MS EI 70ev (m/z, \S intensité) : 354 (100 \S); 339 (92).

MSHR EI 70 ev : $M_{tr} = 354,1669$ pour $C_{22}H_{26}O_{2}S$ $M_{th} = 354,1654$.

HPLC Colonne Waters HR C18, 8 x 100 mm, 6 μ , détecteur UV Waters 486 à 260 nm, débit 2 ml/min, éluant MeOH : H2O = 90 : 10 + 0,1 $^{\circ}$ de TFA, acide (CB30382) tr = 4,4 min 97,5 $^{\circ}$; impureté tr = 6,0 min 1,8 $^{\circ}$.

Acide (E) 2-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl)]thiényl-5-carboxylique (CB38973):

 $F(^{\circ}C) = 239.$

RMN¹H 200MHz (CDCl₃) : 1,28 (s, 12H, 4 Me); 1,66 (s, 4H, 2 -CH₂-); 2,30 (s, 3H, Me); 7,15 (m, 3H, H vinylique et 2 ArH); 7,28 (m, 2H, ArH); 7,77 (d, 1H, ArH J 2Hz).

MS EI 70 ev (m/z, % intensité) : 354 (100 %); 339 (95).

MSHR EI 70 ev : $M_{tr} = 354,1667$ pour $C_{22}H_{26}O_{2}S$ $M_{th} = 354,1654$.

HPLC : Colonne Waters HR C_{18} , 8 x 100 mm, 6 μ , détecteur UV Waters 486 à 260 nm, débit 3 ml/min, éluant MeOH : $H_{2}O$ = 90 : 10 + 0,1% de TFA, acide (CB38973) tr = 4,1 min 98,1%; impurete tr = 3,1 min 1,5%.

Exemples 23:

WO 97/26237 PCT/FR97/00079

Préparation de l'acide (Z) 5-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl)l-isoxazole-3-carboxylique (CB73069) et de l'acide (E) 5-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl)lisoxazole-3-carboxylique (CB57201)

a) (E) et (Z) 5-[1-(5,6,7,8-Tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl)lisoxazole-3-carboxylates d'éthyle.

A une solution de bromure de (5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tetraméthyl-2-naphtalényl)-6-méthyltriphénylphosphonium 9 (4,75 g, 8,74 mmol) dans 10 ml de THF anhydre, on ajoute à -70° C une solution de t-BuOK 1M dans le THF (6,50 ml, 6,50 mmol). On poursuit l'agitation à -70°C pendant 1 h avant d'ajouter une solution de 5acétylisoxazole-3-carboxylate d'éthyle (0,80 g, 4,37 mmol) dans 5 ml de THF anhydre. Le milieu réactionnel est porté à température ambiante et on agite pendant 16 h. On verse alors le milieu réactionnel sur un mélange eau-glace (150 ml) puis extrait à l'éther (3 x 70 ml), sèche sur MgSO₄, filtre et évapore les solvants. Le produit brut est purifié par chromatographie éclair sur silice (éluant éther : éther de pétrole = 2 : 98 puis 5 : 95). On obtient 0,37 g d'une huile jaunatre, le (Z) 5-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl)]isoxazole-3carboxylate d'éthyle (Rdt = 23 %) puis 0,65 g d'un solide 5-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8le (E) tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl)]isoxazole-3carboxylate d'éthyle (Rdt = 40,5 %).

<u> Isomère (Z)</u> :

5

10

15

20

25

30

10

20

RMN¹H 200MHz (CDCl₃) : 1,16 et 1,25 (2s, 12H, 5,5,8,8-Me); 1,31 (t, 3H, Me J 7,1Hz); 1,64 (s, 4H, 6,7-CH₂-); 2,23 (d, 3H, Me vinylique J 1,5Hz); 4,37 (q, 2H, -OCH₂-J 7,1Hz); 6,29 (s, 1H, H isoxazole); 6,74 (s large, 1H, H vinylique); 6,91 (dd, 1H, ArH J 1,8Hz J 8,1Hz); 7,11 (d, 1H, ArH J 1,8Hz); 7,24 (s, 1H, ArH).

MS EI 70 eV (m/z, % intensité) : 367 (M⁺, 48 %); 352 (M⁺-CH₃, 100); 253 (17); 74 (12); 59 (21); 57 (15); 55 (15).

Isomère (E) :

 $F(^{\circ}C) = 89.$

RMN¹H 200MHz (CDCl₃): 1,29 et 1,31 (2s, 12H, 5,5,8,8-Me); 1,42 (t, 3H, Me J 7,1Hz); 1,68 (s, 4H, 6,7-CH₂-); 2,26 (d, 3H, Me vinylique J 1,4Hz); 4,44 (q, 2H, -OCH₂- J 7,1Hz); 6,64 (s, 1H, H isoxazole); 7,19 (dd, 1H, ArH J 1,7Hz J 8,2Hz); 7,27-7,40 (m, 3H, 2 ArH et H vinylique).

MS EI 70 eV (m/z, % intensité) : 367 (M⁺, 62 %); 352 (M⁺-CH₃, 100); 253 (18).

b) Acide (Z) 5-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl) lisoxazole-3-carboxylique (CB73069)

Dans un ballon de 25 ml muni d'un réfrigérant et sous agitation magnétique, on a introduit le (2) 5-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-

10

20

propényl)]isoxazole-3-carboxylate d'éthyle (0,35 g, 0,95 mmol) en suspension dans 6,6 ml d'éthanol et 1,1 ml d'eau distillée. On additionne de la potasse (0,53 g, 9,5 mmol) puis porte à reflux le milieu réactionnel pendant 8 h. Après refroidissement du milieu réactionnel, on acidifie par HCl 3N jusqu'à pH = 1 et extrait à l'éther (3 x 50 ml). On sèche la phase éthérée sur MgSO4, filtre et évapore. Le produit brut est purifié par HPLC préparative sur une colonne Waters HR C_{18} (25 x 100 mm) avec comme éluant MeOH : H_7O = 85 : 15 + 0,1% de TFA. On obtient 0,31 g d'un solide blanc, l'acide (2) 5-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl)]isoxazole-3-carboxylique (CB73069) (Rdt = 96 %).

HOOC

15 $F (^{\circ}C) = 114.$

RMN¹H 200MHz (CDCl₃): 1,16 et 1,25 (2s, 12H, 5,5,8,8-Me); 1,65 (s, 4H, 6,7-CH₂); 2,24 (s, 3H, Me vinylique); 6,33 (s, 1H, H isoxazole), 6,77 (s, 1H, H vinylique); 6,92 (d, 1H, ArH J 1,8Hz) 7,12 (s, 1H, ArH); 7,24 (d, 1H, ArH J 8.0Hz), 7,50 (s large, 1H, -COOH).

MS IC 70 isobutane (m/z, $\frac{1}{2}$ intensité): 340 (M⁺+1, 100%); 296 (57).

MSHR (FAB + NOBA) : MH_{11}^{*} 340,1916 pour $C_{21}H_{25}NO_{3}$ MH_{13}^{*} 340,1913

25 IR (KBr, cm^{-1}): 1708 (m $_{c=0}$).

HPLC : Colonne Waters HR C_{18} , 8 x 100 mm, 6μ , détecteur UV Waters 486 à 260 nm, débit 3 ml/min, éluant MeOH : H_2O = 85 : 15 + 0,1% de TFA, acide CB73069 tr = 3,37 min 97,6%.

c) Acide (E) 5-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl)lisoxazole-3-carboxylique (CB57201).

Dans un ballon de 50 ml muni d'un réfrigérant et sous agitation magnétique, on a introduit le (E) 5-[1-(5, 6, 7, 8-tétrahydro-5, 5, 8, 8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2propényl)]isoxazole-3-carboxylate d'éthyle (0,70 g, 1,90 mmol) en suspension dans 13,2 ml d'éthanol et 2,2 ml d'eau distillée. On additionne de la potasse (1,06 g, 19,00 mmol) puis porte à reflux le milieu réactionnel pendant 1 h 15. Après refroidissement du milieu réactionnel, on acidifie par HCl 3N jusqu'à pH = 1 et extrait à l'éther $(3 \times 50 \text{ ml})$. On seche la phase éthérée sur MgSO2, filtre et évapore. Le produit brut est repris dans un minimum d'éther éthylique et on ajoute de l'hexane jusqu'à précipitation. Après filtration et sèchage, on obtient 0,36 g d'un solide blanc, l'acide (E) 5-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2naphtalényl)-2-propényl)]isoxazole-3-carboxylique (CB57201) (Rdt = 96 %).

20

25

30

5

10

15

 $F(^{\circ}C) = 205.$

RMN¹H 200MHz (CDCl₃): 1,29 et 1,30 (2s, 12H, 5,5,8,8-Me); 1,69 (s, 4H, 6,7-CH₂); 2,28 (d, 3H, Me vinylique J 1,1Hz); 6,71 (s, 1H, H isoxazole), 7,19 (dd, 1H, ArH J 0,8Hz J 4,0Hz); 7,25-7,45 (m, 3H, ArH et H vinylique).

MS FAB + NOBA (m/z, i intensité): 340 (MH⁺, 100%); 324 (31); 154 (49); 136 (40).

MSHR (FAB + NOBA) : MH $_{17}$ 340,1917 pour C $_{21}$ H $_{25}$ NO $_{3}$ MH $_{17}$ 340,1913

HPLC : Colonne Waters HR $C_{18},~8~\times~100$ mm, 6 $\mu,$ détecteur UV Waters 486 à 260 nm, débit 3 ml/min, éluant

10

15

20

25

30

MeOH : H_2O = 85 : 15 + 0,1% de TFA, acide CB57201 tr = 5,21 min 98,8%.

Exemple 24 :

Préparation de l'acide (Z) 5-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-3,5,5,8,8-pentaméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl)lisoxazole-3-carboxylique (CB54647) et de l'acide (E) 5-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-3,5,5,8,8-pentaméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl)lisoxazole-3-carboxylique (CB82718)

a) (E) et (2) 5-[1-(5,6,7,8-Tétrahydro-3,5,5,8,8-pentaméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl)lisoxazole-3-

carboxylates d'éthyle,

A une solution de bromure de (5,6,7,8-tétrahydro-3, 5, 5, 8, 8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-6méthyltriphénylphosphonium (4,86 g, 8,73 mmol) dans 10 ml de THF anhydre, on ajoute à -70° C une solution de t-BuOK 1M dans le THF (8,73 ml, 8,73 mmol). On poursuit l'agitation à -70 °C pendant 1 h avant d'ajouter une solution de 5acétylisoxazole-3-carboxylate d'éthyle (0,80 g, 4,37 mmol) dans 5 ml de THF anhydre. Le milieu réactionnel est porté à température ambiante et on agite pendant 3 h 30. On verse alors le milieu réactionnel sur un mélange eau-glace (150 ml) et HCl 1N (50 ml), puis extrait à l'éther (2 \times 75 ml) et au dichlorométhane (2 \times 75 ml), rassemble les phases organiques que l'on sèche sur MgSO, filtre et évapore. Le produit brut est purifié par chromatographie éclair sur silice (éluant éther : éther de pétrole = 2 : 98 jusqu'à 10 : 90). On obtient 1,80 g d'une huile incolore, le mélange pentaméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl)]isoxazole-3carboxylates d'éthyle (Rdt = 54 %) en proportion déterminée par RMN'H 200 MHz E:Z = 66:33.

10

15

20

25

30

 $RMN^{1}H$ 200MHz (CDCl₃) : 1,12 (s, 0,33 x 6H, 2 Me isomère 2); 1,26 (m, $0,66 \times 12H$ et $0,33 \times 6H$, 4 Me isomère E et 2 Me isomère 2); 1.32 (t, $0.33 \times 3H$, Me isomère 2 J 7,1Hz); 1,42 (t, 0,66 x 3H, Me isomère Z J 7,1Hz); 1,63 (s, $0.33 \times 4H$, $6.7-CH_2-isomère Z); <math>1.67 (s, 0.66 \times 4H, 6.7-CH_2-isomère Z)$ isomère E); 2,15 (d, $0,66 \times 3H$, Me vinylique isomère E J1,4Hz); 2,16 (s, 0,33 x 3H, Me aromatique isomère 2); 2,25 (s, 0,66 \times 3H, Me aromatique isomère E); 2,29 (d, 0,33 \times 3H, Me vinylique isomère Z J 1,4Hz); 4,33 (q, 0,33 x 2H, $-OCH_2$ - isomère Z J 7,1Hz); 4,45 (q, 0,66 x 2H, $-OCH_2$ isomère E J 7,1Hz); 5,95 (s, 0,33 x 1H, H isoxazole isomère Z); 6,64 (s, 0,66 x 1H, H isoxazole isomere E); 6,78 (s, 0,33 lH, H vinylique isomère 2); 7,01 (s, 0,33 x lH, ArH isomère Z); 7,10-7,20 (m, 0,33 x 2H et 0,66 x 2H, ArH isomère Z et ArH isomère E); 7,42 (s, 0,66 x 1H, H vinylique isomère E).

b) Acides (Z) et (E) 5-[1-(5.6.7.8-tétrahydro-3.5.5.8.8-pentaméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl) lisoxazole-3-carboxyliques CB54647 et CB82178.

Dans un ballon de 50 ml muni d'un réfrigérant et sous agitation magnétique, on a introduit un mélange de (E) et (Z) 5-[-1-(5,6,7,8-tétrahydro-3,5,5,8,8-pentaméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl)]isoxazole-3-carboxylates d'éthyle (1,80 g, 4,72 mmol) en suspension dans 26,0 ml d'éthanol et 4,5 ml d'eau distillée. On additionne de la potasse (2,12 g, 38,0 mmol) puis porte à reflux le milieu réactionnel pendant 1 h 15. Après refroidissement du milieu réactionnel, on acidifie par HCl 3N jusqu'à pH = 1 et extrait à l'éther (3 x 70 ml). On sèche la phase éthérée sur MgSO4, filtre et évapore pour obtenir 0,92 g d'un mélange d'acide (E) et (Z) (Rdt brut = 55%). Une partie du

produit brut est purifiée par HPLC préparative sur une colonne Waters HR C_{18} (25 x 100 mm) avec comme éluant MeOH : $H_2O = 87$: 13 + 0.1% de TFA. On obtient 0.12 g d'un solide blanc, l'acide $5-[(Z)-1-(5,6,7,8-t{\rm \acute{e}trahydro}-3,5,5,8,8-p{\rm entam\acute{e}thyl}-2-naphtal\acute{e}nyl)-2-propényl)]isoxazole-3-carboxylique (CB54647) et 0.23 g d'un solide blanc, l'acide (E) <math>5-[1-(5,6,7,8-t{\rm \acute{e}trahydro}-3,5,5,8,8-p{\rm entam\acute{e}thyl}-2-naphtal\acute{e}nyl)-2-propényl)]isoxazole-3-carboxylique (CB82178).$

10 Acide (2) 5-[-1-(5,6,7,8-tétrahydro-3,5,5,8,8-pentaméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl)]isoxazole-3-carboxylique (CB54647) :

 $F(^{\circ}C) = 162-163.$

15 RMN¹H 200MHz (CDCl₃): 1,11 et 1,26 (2s, 12H, 5,5,8,8-Me); 1,63 (s, 4H, 6,7-CH₂); 2,17 (s, 3H, Me aromatique); 2,29 (s, 3H, Me vinylique); 5,99 (s, 1H, H isoxazole), 6,80 (s, 1H, H vinylique); 6,99 (s, 1H, ArH); 7,12 (s, 1H, ArH).

20 MS FAB + NOBA (m/z, \S intensité): 354 (MH⁺, 100 \S); 338 (35); 154 (34); 136 (29).

MSHR (FAB + NOBA) : MH $^{\bullet}_{\text{tr}}$ 354,2072 pour $C_{27}H_{27}NO_3$ MH $^{\circ}_{\text{tr}}$ 354,2069

HPLC : Colonne Waters HR C_{18} , 8 x 100 mm, 6 μ , détecteur UV Waters 486 à 260 nm, débit 3 ml/min, éluant MeOH : H_2O = 87 : 13 + 0,1% de TFA, acide CB54647 tr = 3,28 min 99,1%; impureté isomère (E) (CB82178) tr = 4,45 min 0,9%.

Acide (E) $5-[1-(5,6,7,8-t\acute{e}trahydro-3,5,5,8,8-30]$ pentaméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl)}isoxazole-3-carboxylique (CB82178) :

 $F(^{\circ}C) = 204 (déc.).$

RMN¹H 200MHz (CDCl₃): 1,27 et 1,28 (2s, 12H, 5,5,8,8-Me); 1,68 (s, 4H, 6,7-CH₂); 2,16 (d, 3H, Me vinylique J 1,2Hz); 2,26 (d, 3H, Me aromatique); 5,63 (s large, 1H, -COOH); 6,70 (s, 1H, H oxazole), 7,14 (s, 1H, ArH); 7,18 (s, 1H, ArH); 7,45 (d, 1H, H vinylique J 1,2Hz).

MS FAB + NOBA (m/z, % intensité): 354 (MH^+ , 100%); 338 (36); 154 (25); 136 (19); 69 (12).

MSHR (FAB + NOBA) : MH_{17}^{*} 354,2069 pour $C_{22}H_{23}NO_{3}$ MH_{15}^{*} 354,2069

HPLC : Colonne Waters HR $C_{i\,8}$, 8 x 100 mm, 6 μ , détecteur UV Waters 486 à 260 nm, débit 3 ml/min, éluant MeOH : $H_2O=85$: 15 + 0,1% de TFA, acide CB82178 tr = 4,53 min 99,6%, impureté isomère (2) (CB54647) tr = 3,28 min 0,2%.

Exemple 25: Préparation de l'acide (E) 4-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-3-éthoxy-2-propényllbenzoïque (CB17231)

20

25

30

5

10

15

a) (E) $4-(1-(5,6,7,8-t\acute{e}trahydro-5,5,8,8-t\acute{e}tram\acute{e}thy)-2-naphtal\acute{e}nyl)-3-bromo-2-prop\acute{e}nyllbenzonitrile.$

Une solution de (E) 4-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl]benzonitrile (0,27 g, 0,76 mmol), de N-bromosuccinimide (0,16 g, 0,90 mmol), de péroxyde de benzoyle (6 mg) dans 3 ml de CCl, est portée à reflux pendant 2 h sous atmosphère d'argon et irradiation par une lampe tungstène 500-W. Après refroidissement, le milieu réactionnel est concentré, repris à l'éther et incorporé sur silice. On purifie par chromatographie éclair sur silice (éluant éther : ether de pétrole = 4 : 96) pour obtenir après évaporation un produit

10

15

20

25

brut que l'on recristallise dans l'hexane. On obtient 0,12 g d'un solide blanc, le (E) 4-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-3-bromo-2-propényl]benzonitrile <math>(Rdt = 36,5%).

 $F (^{\circ}C) = 151.$

RMN¹H 200MHz (CDCl₃) : 1,29 et 1,32 (s, 12H, 5,5,8,8-CH₃); 1,70 (s, 4H, 6,7-CH₂-); 4,54 (s, 2H, BnzH); 7,02 (s, 1H, H vinylique); 7,25 (dd, 1H, ArH J 2Hz J 8Hz); 7,37 (d, 1H, ArH J 8Hz); 7,54 (d, 1H, ArH J 2Hz); 7,67 (s, 4H, ArH).

b) Acide (E) 4-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-3,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-3-éthoxy-2-propényl]benzo:que (CB17231).

A une suspension de (E) $4-[1-(5,6,7,8-t\acute{e}trahydro-5,5,8,8-t\acute{e}tram\acute{e}thyl-2-naphtal\acute{e}nyl)-3-bromo-2-propényl]-benzonitrile (0,12 g, 0,28 mmol) en solution hydroéthanolique (H₂O 0,55 ml et EtOH 3,3 ml) est ajoutée de la potasse (0,50 g, 8,42 mmol). On chauffe à reflux sous agitation magnétique pendant 20 h. Après refroidissement, on acidifie par 10 ml d'une solution HCl 1N, extrait à l'éther (3 x 50 ml), sèche par MgSO₄, filtre et évapore. Le produit brut est purifié par HPLC préparative sur une colonne Waters HR C₁₈ (25 x 100 mm) avec comme éluant MeOH : H₂O = 85 : 15 + 0,1% de TFA. On obtient 0,03 g d'un solide blanc, l'acide (E) <math>4-[1-(5,6,7,8-t\acute{e}trahydro-5,5,8,8-t\acute{e}tram\acute{e}thyl-2-naphtal\acute{e}nyl)-3-\acute{e}thoxy-2-propényl]benzoique (CB17231) (Rdt = 27%).$

15

 $F (^{\circ}C) = 135$.

RMN¹H 200MHz (CDCl₃) : 1,27 (t, 3H, Me J 7Hz); 1,29 et 1,31 (s, 12H, 5,5,8,8-CH₃); 1,70 (s, 4H, 6,7-CH₂-); 3,59 (q, 2H, -OCH₂- J 7Hz); 7,15 (s, 1H, H vinylique); 7,15-7,45 (m, 3H, ArH); 7,89 (dm, 2H, ArH méta au -COOH J 8Hz); 8,09 (dm, 2H, ArH ortho au -COOH J 8Hz).

MS EI 70 eV (m/z, % intensité) : 392 (M, 95 %); 377 (66), 323 (14); 281 (37); 215 (22); 149 (100); 91 (21); 71 (16); 69 (44); 57 (47); 55 (46).

10 MSHR EI 70 eV : $M_{tr} = 398,2359$ pour $C_{2\epsilon}H_{32}O_{5}$ $M_{th} = 392,2351$.

HPLC : Colonne Waters HR C₁₈, 8 \times 100 mm, 6 μ , détecteur UV Waters 486 à 260 nm, débit 3 ml/min, éluant MeOH : H₂O = 85 : 15 + 0,1% de TFA, acide (CB17231) tr = 7,12 min 98,3% ; impureté tr = 4,73 min 1,40%.

Exemple 26: Préparation du (E) N-Carbéthoxy-4-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényllaniline (CB21282).

20 A une suspension d'acide (E) $4-\{1-(5,6,7,8$ tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2propényl]benzoique (CB24159) (0,56 g, 1,61 mmol) dans 5 ml de toluène, on ajoute successivement à la seringue de l'azoture de diphénylphosphoryle (0,37 ml, 1,70 mmol) et de 25 la triéthylamine (0,24 ml, 1,69 mmol). On porte à 80°C sous atmosphère d'argon et agitation magnétique pendant 1 h. Après refroidissement, on ajoute 0,95 ml d'éthanol puis porte à 80°C pendant 3 h. On évapore à sec après refroidissement, reprend à l'éther et incorpore sur silice. 30 On purifie le mélange brut par chromatographie éclair sur silice (éluant éther : éther de pétrole = 3 : 97 jusqu'à 5 : 95). On obtient après évaporation 0,50 g d'un solide blanc, la (E) N-carbéthoxy-4-{1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl)aniline 35 (CB21282) (Rdt = 79.5%).

15

25

30

 $F (^{\circ}C) = 124-5.$

RMN¹H 200MHz (CDCl₃): 1,31 et 1,32 (2s, 12H, 5,5,8,8-CH₃); 1,30 (t, 3H, Me J 7,1Hz); 1,71 (s, 4H, 6,7-CH₂-); 2,28 (d, 3H, Me vinylique J 1,2Hz); 4,24 (q, 2H, -OCH₂- J 7,1Hz); 6,76 (s large, 1H, -NH-); 6,79 (s, 1H, H vinylique); 7,15 (dd, 1H, ArH J 1,8Hz J 8,5Hz); 7,25-7,35 (m, 2H, ArH); 7,38 (d, 2H méta au -NH- J 8,7Hz); 7,48 (d, 2H ortho au -NH- J 8,7Hz).

10 MS EI 70 eV (m/z, % intensité) : 391 (M+, 100%); 376 (69); 330 (17); 69 (25); 57 (17).

MSHR EI 70 eV : $M_{tr} = 391,2502$ pour $C_{26}H_{33}NO_2$ $M_{th} = 391,2512$

HPLC : Colonne Waters HR C_{16} , 8×100 mm, 6μ , détecteur UV Waters 486 à 260 nm, débit 3 ml/min, éluant MeOH : H_2O = 90 : 10 + 0.1% de TFA, N-carbéthoxyaniline (CB21282) tr = 4.04 min pureté 97.6%; impureté tr = 3.20 min 2.1%.

Exemple 27: Préparation du (Z) N-(Carbéthoxy)-4-11-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényllaniline (CB96682)

A une suspension d'acide (2) 4-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propènyl]-benzoïque (CB28628) (0,44 g, 1,26 mmol) dans 4 ml de toluène, on ajoute successivement à la seringue de l'azoture de diphénylphosphoryle (0,29 ml, 1,34 mmol) et de la triéthylamine (0,19 ml, 1,33 mmol). On porte à 80°C sous atmosphère d'argon et agitation magnétique pendant 1 h. Après refroidissement, on ajoute 1,0 ml d'ethanol puis porte à 80°C pendant 3 h. On évapore a sec après refroidissement, reprend à l'éther et incorpore sur silice.

20

25

30

On purifie le mélange brut par chromatographie éclair sur silice (éluant éther : éther de pétrole = 3 : 97 jusqu'à 5 : 95). On obtient après évaporation 0,40 g d'une huile incolore, la (Z) N-(carbéthoxy)-4-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl}aniline (CB96682) (Rdt = 81%).

EiOOC-HN

 $F (^{\circ}C) = 47.$

RMN¹H 200MHz (CDCl₃): 1,00 et 1,19 (2s, 12H, 5,5,8,8-CH₃); 1,30 (t, 3H, Me J 7,1Hz); 1,57 (s, 4H, 6,7-CH₂-); 2,14 (d, 3H, Me vinylique J 1,3Hz); 4,21 (q, 2H, -OCH₂- J 7,0Hz); 6,37 (d, 1H, H vinylique J 1,3Hz); 6,56 (s large, 1H, -NH-); 6,74 (dd, 1H, ArH J 1,9Hz J 8,2Hz); 6,86 (d, 1H, ArH J 1,9Hz); 7,04 (d, 1H, ArH J 8,2Hz); 7,14 (dm, 2H, ArH méta au -NH- J 8,6Hz).

MS EI 70 eV (m/z, % intensité) : 391 (M, 100 %); 376 (49); 330 (14); 215 (31); 57 (14).

MSHR EI 70 eV : $M_{\rm tr} = 391,2512$ pour $C_{26}H_{13}NO_2$ $M_{\rm th} = 391,2512$

HPLC : Colonne Waters HR C_{18} , 8 x 100 mm, 6μ , détecteur UV Waters 486 à 260 nm, débit 3 ml/min, éluant MeOH : H_2O = 90 : 10 + 0,1% de TFA, N-carbéthoxyaniline (CB96682) tr = 3,17 min pureté 98,8%; impureté tr = 1,45 min 0,6%.

Exemple 28 : Préparation du (E) 1-14-[1-(5,6,7,8-7,8-7,8-7,8]]Tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényllphényll-5-trifluorométhyl-1H-tétrazole (CB59741)

10

15

20

25

30

a) (E) 4-[1-(5,6,7,8-Tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényllaniline.

Une suspension de (E) N-(carbéthoxy)-4-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl]aniline (CB21282) (0,50 g, 1,28 mmol) dans de la soude 10N (3,84 ml, 38,4 mmol) et 1,5 ml d'éthanol est portée à 80°C pendant 3 h sous atmosphère d'argon et agitation magnétique. Après refroidissement, on extrait au dichlorométhane (4 x 25 ml), sèche sur MgSO₄, filtre et évapore pour obtenir 0,31 g d'une huile brute jaunâtre, la (E) 4-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl]aniline (Rdt = 76%).

RMN¹H 200MHz (CDCl₃): 1,37 et 1,38 (2s, 12H, 5,5,8,8-CH₃); 1,77 (s, 4H, 6,7-CH₂-); 2,33 (d, 3H, Me vinylique J 1,2Hz); 3,70 (s large, 2H, -NH₂-); 6,72 (dm, 2H, ArH J 8,6Hz); 6,81 (d, 1H, H vinylique J 1,3Hz); 7,21 (dd, 1H, ArH J 1,7Hz J 8,2Hz); 7,30-7,50 (m, 4H, ArH).

b) (E) N-(Trifluoroacétyl)-4-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tetraméthyl-2-naphtalényl)-2 propényllaniline.

On mélange pendant 30 min à température ambiante, sous atmosphère d'argon, une solution de (E) 4-[1-(5,6,7,8tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl]-2 еt d e aniline (0, 31)g, 0,97 mmol) (trifluoroacétoxy)pyridine (0,15 ml, 1,07 mmol) dans 3 ml d'éther anhydre. La phase éthérée est alors lavée à l'eau distillée, sèchée sur MgSO4, filtrée et évaporée. On obtient 0,40 g d'un solide jaunâtre, la (E) N-(trifluoroacetyl)-4-(1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl]aniline (Rdt brut 99%).

10

15

20

25

 $F (^{\circ}C) = 124.$

RMN¹H 200MHz (CDCl₃): 1,28 et 1,29 (2s, 12H, 5,5,8,8-CH₃); 1,69 (s, 4H, 6,7-CH₂-); 2,27 (d, 3H, Me vinylique J 1,0Hz); 6,80 (s, 1H, H vinylique); 7,13 (dd, 1H, ArH J 1,8Hz J 8,0Hz); 7,27 (s, 1H, ArH); 7,30 (d, 1H, ArH J 8,0Hz); 7,54 (s, 4H, ArH); 7,88 (s large, 1H, -NH-).

 $RMN^{19}F \ 50MHz \ (CDCl_3) : -76,23 \ (s, 0,77x3F, CF_3) \\ amide trans); -76,62 \ (s, 0,23x3F, CF_3) \\ amide cis).$

c) <u>Chlorure de (E) N-[4-]1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényllphényll-</u>2,2,2-trifluoroacétimidoyle

Une solution de (E) N-(trifluoroacétyl)-4-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl)aniline (0,40 g, 0,96 mmol), de triphénylphosphine (0,60 g, 2,30 mmol) dans 3,5 ml de tétrachlorure de carbone anhydre est portée à reflux pendant 6 h sous atmosphère d'argon et agitation magnétique. Après refroidissement, on évapore le solvant, reprend au dichlorométhane et incorpore sur silice. Le produit brut est purifié par chromatographie éclair sur silice (éluant éther : éther de pétrole = 4 : 96). On obtient après évaporation 0,32 g d'un solide blanc, le chlorure de (E) N-[4-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl)phényl]-2,2,2-

trifluoroacétimidoyle (Rdt = 77%).

 $F(^{\circ}C) = 60.$

10

15

20

RMN¹H 200MHz (CDCl₃) : 1,30 et 1,31 (2s, 12H, 5,5,8,8-CH₃); 1,50 (s, 4H, 6,7-CH₂-); 2,31 (s, 3H, Me vinylique); 6,87 (s, 1H, H vinylique); 7,10-7,20 (m, 3H, ArH); 7,25-7,35 (m, 2H, ArH); 7,59 (d, 2H, ArH J 8,5Hz).

 $RMN^{19}F$ 50MHz (CDCl₃) : -71,94 (s, 3F, CF₃).

d) (E) 1-[4-[1-(5,6,7,8-Tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl]phényll-5-trifluoro-méthyl-1<math>H-tétrazole (CB59741)

On porte à 70°C pendant 2 h, sous atmosphère d'argon et agitation magnétique, une solution de (E) N-[4-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl]phényl]-2,2,2-trifluoroacétimidoyle (0,32 g,0,74 mmol), d'azoture de sodium (0,10 g,1,48 mmol) dans 1,5 ml d'acide acétique glacial. Après refroidissement du milieu réactionnel, on évapore le solvant, reprend au dichlorométhane et incorpore sur silice. On purifie par chromatographie éclair sur silice (éluant éther : éther de pétrole = 7 : 93). Après évaporation des solvants, on obtient 0,30 g d'une huile incolore, le (E) <math>1-[4-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl]phényl]-5-trifluorométhyl-1<math>H-tétrazole (CB59741) (Rdt = 92%).

RMN¹H 200MHz (CDCl₃): 1,30 et 1,31 (2s, 12H, 5,5,8,8-CH₃); 1,70 (s, 4H, 6,7-CH₂-); 2,34 (s, 3H, Me vinylique); 6,91 (s, 1H, H vinylique); 7,16 (dd, 1H, ArH J 1,9Hz J 8,1Hz); 7,27-7,37 (m, 2H, ArH); 7,47 (d, 2H, ArH J 8,6Hz); 7,72 (d, 2H, ArH J 8,6Hz).

 $RMN^{19}F$ 50MHz (CDC1₃) : -60,39 (s, 3F, CF₃).

30 MS EI 70 eV (m/z, % intensité) : 440 (M, 100 %); 397 (100); 343 (15); 248 (36); 215 (46); 111 (24); 69 (57).

10

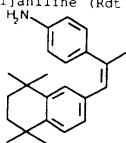
MSHR EI 70 eV : $M_{tr} = 440,2180$ pour $C_{25}H_{27}N_{4}F_{3}$ $M_{th} = 440,2188$

HPLC : Colonne Waters HR C_{18} , 8 x 100 mm, 6 μ , détecteur UV Waters 486 à 260 nm, débit 3 ml/min, éluant MeOH : H_2O = 90 : 10 + 0,1% de TFA, tétrazole (CB59741) tr = 3,88 min pureté 96,6% ; impureté tr = 3,24 min 2,7%.

Exemple 29: Préparation du (Z) 1-[4-[1-(5,6,7,8-5,7,8-5,5,8]] Tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl-phényll-5-trifluorométhyl-1H-tétrazole (CB29830)

a) (Z) 4-[1-(5,6,7,8-Tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényllaniline.

Une suspension de (Z) N-(carbéthoxy)-4-{1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl]aniline (CB96682) (0,28 g, 1,28 mmol) dans de la soude 10N (3,84 ml, 38,4 mmol) et 1,5 ml d'éthanol est portée à 80°C pendant 3 h sous atmosphère d'argon et agitation magnétique. Après refroidissement, on extrait au dichlorométhane (4 x 25 ml), sèche sur MgSO₂, filtre et évapore pour obtenir 0,22 g d'une huile brute orangée, la (Z) 4-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl]aniline (Rdt brut = 96,5%).



25

RMN¹H 200MHz (CDCl₃): 1,04 et 1,20 (2s, 12H, 5,5,8,8-CH₃); 1,59 (s, 4H, 6,7-CH₂-); 2,14 (d, 3H, Me vinylique J 1,4Hz); 3,62 (s large, 2H, -NH₂-); 6,32 (s, 1H, H vinylique); 6,72 (dm, 2H, ArH J 8,4Hz); 6,78 (dd, 1H, ArH J 1,8Hz J 8,2Hz); 6,93 (d, 1H, ArH J 1,8Hz); 7,01 (dm, 2H, 30 ArH J 8,4Hz); 7,05 (d, 1H, ArH J 8,2Hz).

10

15

20

25

30

b) (Z) $N-(Trifluoroacétyl)-4-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2 propényl}-aniline.$

On mélange pendant 30 min à température ambiante, sous atmosphère d'argon, une solution de (2) 4-[1-(5,6,7,8tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl]-0,69 aniline (0,22 g, mmol) (trifluoroacétoxy)pyridine (0,11 ml, 0,76 mmol) dans 2,5 ml d'éther anhydre. La phase éthérée est alors lavée à l'eau distillée, séchée sur $MgSO_4$, filtrée et évaporée. On reprend à l'éther et incorpore sur silice pour purifier par chromatographie éclair sur silice (éluant éther : éther de pétrole 7 : 93). On obtient après évaporation des solvants 0,20 g d'une huile incolore, la (Z) N-(trifluoroacétyl)-4-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl]aniline (Rdt = 70%).

RMN¹H 200MHz (CDCl₃): 1,00 et 1,20 (2s, 12H, 5,5,8,8-CH₃); 1,58 (s, 4H, 6,7-CH₂-); 2,16 (d, 3H, Me vinylique J 1,4Hz); 6,43 (s, 1H, H vinylique); 6,73 (dd, 1H, ArH J 1,8Hz J 8,2Hz); 6,85 (d, 1H ArH J 1,8Hz); 7,05 (d, 1H, ArH J 8,2Hz); 7,23 (dm, 2H, ArH J 8,6Hz); 7,49 (dm, 2H, ArH J 8,6Hz); 7,92 (s large, 1H, -NH-).

 $RMN^{19}F$ 50MHz (CDCl₃): -76,15 (s, 3F, CF₃).

c) Chlorure de (Z) N-[4-[1-(5.6,7.8-tétrahydro-5.5,8.8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl]phényl]-2.2.2-trifluoroacétimidoyle

Une solution de (Z) N-(trifluoroacétyl)-4-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl]aniline (0,20 g, 0,48 mmol), de triphénylphosphine

10

15

20

25

30

(0,30 g, 1,15 mmol) dans 3 ml de tétrachlorure de carbone anhydre est portée à reflux pendant 18 h sous atmosphère d'argon et agitation magnétique. Après refroidissement, on évapore le solvant, reprend au dichlorométhane et incorpore sur silice. Le produit brut est purifié par chromatographie éclair sur silice (éluant éther de pétrole pur). On obtient après évaporation 0,16 g d'un solide blanc, le chlorure de N-[4-[(2)-1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl)phényl]-2,2,2-trifluoroacétimidoyle (Rdt = <math>77%).

F₃C N CI

 $F (^{\circ}C) = 76.$

RMN¹H 200MHz (CDCl₃): 0,96 et 1,18 (2s, 12H, 5,5,8,8-CH₃); 1,55 (s, 4H, 6,7-CH₂-); 2,17 (d, 3H, Me vinylique J 1,4Hz); 6,43 (s, 1H, H vinylique); 6,76 (dd, 1H, ArH J 1,9Hz J 8,1Hz); 6,84 (d, 1H ArH J 1,9Hz); 7,00-7,15 (m, 3H, ArH); 7,27 (dm, 2H, ArH J 8,6Hz).

 $RMN^{19}F$ 50MHz (CDCl₃) : -72,01 (s, 3F, CF₃).

d) (2) 1-[4-[1-(5,6,7,8-Tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl]phényl]-5-trifluoro-méthyl-1H-tétrazole (CB29830)

On porte à 70°C pendant 20 h, sous atmosphère d'argon et agitation magnétique, une solution de (Z) $N-[\cdot]$ [1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl]phényl-2,2,2-trifluoroacétimidoyle (0,16-0,37 mmol), d'azoture de sodium (0,05 g,1,74 mmol) da (0,75 ml) d'acide acétique glacial. Après refroidissement du milieu réactionnel, on évapore le solvant, reprend au dichlorométhane et incorpore sur silice. On purifie par chromatographie éclair sur silice (éluant ether : éther de pétrole = (0,16)). Après évaporation des solvants, on

obtient 0,07 g d'un solide blanc, le (Z) 1-[4-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl]-phényl]-5-trifluorométhyl-1<math>H-tétrazole (CB29830) (Rdt = 43%).

5

10

 $F (^{\circ}C) = 111.$

RMN¹H 200MHz (CDCl₃) : 0,97 et 1,20 (2s, 12H, 5,5,8,8-CH₃); 1,57 (s, 4H, 6,7-CH₂-); 2,22 (d, 3H, Me vinylique J 1,4Hz); 6,54 (s, 1H, H vinylique); 6,76 (dd, 1H, ArH J 1,7Hz J 8,1Hz); 6,83 (d, 1H, ArH J 1,7Hz); 7,10 (d, 1H, ArH J 8,1Hz); 7,42 (m, 4H, ArH).

 $RMN^{19}F$ 50MHz (CDCl₃) : -60,32 (s, 3F, CF₃).

MS EI 70 eV (m/z, % intensité) : 440 (M, 100 %); 397 (63); 248 (9); 69 (33).

15 MSHR EI 70 eV : $M_{tr} = 440,2173$ pour $C_{25}H_{27}N_zF_3$ $M_{th} = 440,2188$

HPLC : Colonne Waters HR C_{18} , 8 × 100 mm, 6 μ , détecteur UV Waters 486 à 260 nm, débit 3 ml/min, éluant MeOH : H_2O = 90 : 10 + 0,1% de TFA, tétrazole (CB29830) tr = 3,37 min pureté 98,7% ; impureté tr = 4,05 min 0,8%.

Exemple 30 : Préparation de l'acide (Z) 2-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényllthiényl-5-phos-phonique (CB46802)

25

20

a) (E) et (Z) 2-[1-(5,6,7,8-Tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl!thiényl-5-phosphonates de diéthyle.

10

15

20

25

30

On porte à reflux pendant 15 h, sous atmosphère d'argon et agitation magnétique, une suspension de (Z) 2-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl]-5-bromothiophéne (2,52 g, 6,47 mmol), de diéthylphosphite (1,67 ml, 12,94 mmol), de triéthylamine (1,80 ml, 12,94 mmol), de tétrakis (triphénylphosphine) palladium (0,87 q, 0,75 mmol) dans 3 ml de THF anhydre. Après refroidissement du milieu réactionnel, on reprend à l'acétate d'éthyle (100 ml) et lave par une solution de HCl 1N puis par une solution de NaCl saturée. Après évaporation du solvant, le produit brut est purifié par chromatographie éclair sur silice (éluant éther : éther de pétrole = 50 : 50 puis 70 : 30). On obtient après évaporation 0,83 g d'une huile jaunâtre (Rdt = 29%) composée d'un mélange des (E) et 2-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2naphtalényl)-2-propényl]thiényl-5-phosphonates de diéthyle (proportion (E): $(Z) = 75 : 25 \text{ par RMN}^{1}H 80\text{MHz}$).

RMN¹H 80MHz (CDCl₃): 1,05-1,50 (m, 18H, 6Me); 1,55-1,70 (m, 4H, 6,7-CH₂); 2,20 (s, 0,25x3H, Me vinylique isomère Z); 2,30 (s, 0,75x3H, Me vinylique isomère E); 3,90-4,35 (m, 4H, -OCH₂-); 6,50-7,65 (m, 6H, ArH et H vinyliques).

b) Acide (E) 2-[1-(5,6.7.8-tétrahydro-5.5.8.8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl]thiényl-5-phosphonique (CB46802)

On additionne à la seringue du bromotriméthylsilane (1,58 ml, 11,97 mmol) sur une suspension du mélange des (E) et (Z) 2-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl]-thiényl-5-phosphonates de diéthyle (0,83 g, 1,86 mmol) dans 12 ml d'acétonitrile. On porte à reflux pendant 2 h, sous agitation magnétique et atmosphère d'argon, le milieu

réactionnel. Après refroidissement, on évapore à sec et reprend à l'éthanol. On évapore de nouveau et précipite un solide blanc par un minimum d'éther éthylique. On filtre, sèche pour obtenir 0,11 g d'un solide blanc, l'acide (E) 2-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl]thiényl-5-phosphonique (CB46802) (Rdt = 15%).

 $F (^{\circ}C) = 175-176.$

RMN'H 200MHz (CDCl₃): 1,26 et 1,27 (2s, 12H, 5,5,8,8-Me); 1,69 (s, 4H, 6,7-CH₂); 2,26 (d, 3H, Me vinylique J 0,9Hz); 7,02 (s, 1H, H vinylique); 7,09 (dd, 1H, ArH J 1,7Hz J 8,6Hz); 7,15-7,35 (m, 4H, ArH); 7,45 (dd, 1H, ArH J = 3,7Hz J = 8,6Hz).

MS EI 70 eV (m/z, % intensité) : 390 $(M^{*}, 0,1%)$; 375 (0,4%); 310 (87), 295 (100); 262 (35); 183 (27).

HPLC : Colonne Waters HR C_{18} , 8 x 100 mm, 6μ , détecteur UV Waters 486 à 280 nm, débit 3 ml/min, éluant MeOH : H_2O = 85 : 15 + 0,1% de TFA, acide (CB46802) tr = 2,93 min 98,8%; impureté tr = 1,36 min 0,7%.

20

25

30

15

5

Exemple 31: Préparation de l'acide (Z) 4-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-1-(phényl)-2-éthényll benzoïque (CB59892).

1) (Z) 4-[1-(5,6,7,8-Tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-1-(phényl)-2-éthényl)benzonitrile.

A une solution du (Z) 4-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-1-(phényl)-2-éthényl]-bromobenzène (2,21 g, 4,96 mmol) dans 18,5 ml de DMF anhydre, on ajoute à température ambiante le cyanure de cuivre (0,52 g, 5,81 mmol). Le milieu réactionnel est porté à reflux pendant 15 h. Après retour à température ambiante,

le milieu réactionnel est dilué avec de l'éther (200 ml) et filtre sur célite. On lave la phase organique avec une solution aqueuse saturée en NaHCO $_3$ (3 x 50 ml) puis sèche sur MgSO $_4$, filtre et évapore. Le produit brut est purifié par chromatographie éclair sur silice (éluant éther de pétrole : éther = 100 : 2). On obtient 1,29 g d'une huile jaunâtre, le (Z) $4-\{1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-1-(phényl)-2-$

éthényl]benzonitrile (Rdt = 66 %).

10

5

RMN¹H 200MHz (CDCl₃) : 1,05 et 1,35 (2s, 12H, 5,5,8,8 Me); 1,65 (s, 4H, 6,7-CH₂-); 6,80-6,90 (m, 2H, H vinylique et ArH); 7,00-7,10 (m, 3H, ArH); 7,20-7,50 (m, 8H, ArH).

15

2) Acide (Z) 4-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-1-(phényl)-2-éthényl)benzoïque (CB59892).

Une suspension de (2) 4-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-20 5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-1-(phényl)-2éthényl]benzonitrile (0,50 g, 1,27 mmol) en solution dans de la potasse (1,4 g, 25 mmol) hydroéthanolique (H2O 1,8 ml et EtOH 17,5 ml) est chauffée à reflux sous agitation magnétique pendant 48 h. On évapore l'éthanol à 25 l'évaporateur rotatif, reprend à l'eau (10 ml), acidifie par HCl 3N, extrait à l'éther éthylique (3 x 50ml), sèche la phase éthérée sur MgSO4, filtre et évapore. Le produit est lavé par du pentane, filtré et séché. On obtient 521 mg d'un solide blanc, l'acide (Z) 4-[1-(5,6,7,8-tétrahvdro-30 5, 5, 8, 8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-1-(phényl)-2éthényl]benzoïque (CB59892) (Rdt = 63%).

10

15

20

25

30

 $F(^{\circ}C) = 222.$

IR (cm^{-1}) : 2954; 1676; 1604; 1416; 1284.

RMN¹H 200MHz (CDCl₃) :1,03 et 1,20 (2s, 12H, 5,5,8,8-Me); 1,65 (s, 4H, 6,7-CH₂-); 6,85 (dd, 1H, J 2Hz et J 8Hz); 6,92 (s, 1H H vinylique); 7,04-7,08 (m, 3H, ArH); 7,21-7,39 (m, 6H, ArH); 7,82 (d, 2H, J 8Hz).

MS EI 70eV (m/z, % intensité) : 410 (M $^{-}$, 100 %); 395 (48).

MSHR EI 70 eV : $M_{\text{tr}} = 410,2246$ pour $C_{29}H_{30}O_2$ $M_{\text{th}} = 410,2246$.

HPLC Colonne Waters HR C_{18} , 8 x 100 mm, 6μ , détecteur UV Waters 486 à 260 nm, débit 3 ml/min, éluant MeOH : H_2O = 90 : 10 + 0,1% de TFA, acide (CB59892) tr = 5,34 min 99,8%.

Exemple 32: Préparation du (Z) 5-[4-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-1-(phényl)-2-éthényl]phényl]-1H-tétrazole (CB96561).

A une solution du (Z) $4-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-1-(phényl)-2-éthényl]-benzonitrile (0,35 g, 0,89 mmol) dans du toluène anhydre (1,8 ml), on additionne sucessivement de l'oxyde de dibutylétain (22,8 mg, 0,09 mmol) et de l'azoture de triméthylsilyle (0,235 ml, 1,78 mmol). Le milieu réactionnel est chauffé 18 h à reflux (110°C) sous atmosphère d'argon et agitation magnétique. On purifie par chromatographie éclair sur silice (éluant MeOH : <math>CH_2Cl_2 = 5$: 95) pour obtenir après évaporation 260 mg d'une poudre blanche, le (Z) 5-[4-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tetrahydro-5,8,8,8-tetrahydro-5,8,8,8-tetrahydro-5,8,8,8-t

15

20

25

30

tétraméthyl-2-naphtalényl)-1-(phényl)-2-éthényl]phényl}-1H-tétrazole (CB96561) (Rdt = 67 %).

 $F'(^{\circ}C) = 232.$

5 IR (cm⁻¹): 2958; 1604; 1496; 1446; 1060; .880.

RMN¹H 200MHz (CDCl₃) : 1,03 et 1,26 (2s, 12H, 5,5,8,8-Me); 1,63 (s, 4H, 6,7-CH₂-); 6,88-6,90 (m, 2H); 7,08-7,35 (m, 9H, ArH); 7,79 (d, 2H, ArH, J 8Hz).

MS EI 70eV (m/z, % intensité) : 434 (M, 62 %); 406 (100); 204 (65); 178 (13).

MSHR EI 70 eV : $M_{\rm tr} = 434,2484$ pour $C_{29}H_{30}N_4$ $M_{\rm th} = 434,2470$.

HPLC Colonne Waters HR C_{18} , 8 x 100 mm, 6μ , détecteur UV Waters 486 à 260 nm, débit 3 ml/min, éluant MeOH : H_2O = 90 : 10 + 0,1% de TFA, tétrazole (CB96561) tr = 3,69 min 99,7%.

Exemple 33: Préparation du (E) 5-[4-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-1-(phényl)-2-éthényllphényll-1<math>H-tétrazole (CB56898).

A une solution du (E) $4-\{1-(5,6,7,8-\text{tétrahydro-}5,5,8,8-\text{tétraméthyl-}2-\text{naphtalényl}\}-1-\text{phényl-}2-\text{éthényl}\}-$ benzonitrile (0,29 g, 0,74 mmol) dans du toluène anhydre (1,5 ml), on additionne successivement de l'oxyde de dibutylétain (23,3 mg, 0,089 mmol) et de l'azoture de triméthylsilyle (0,200 ml, 1,48 mmol). Le milieu réactionnel est chauffé 15 h à reflux (110°C) sous atmosphère d'argon et agitation magnétique. On purifie par chromatographie éclair sur silice (éluant MeOH : $CH_2Cl_2 = 5$: 95) pour obtenir après évaporation 40 mg d'une poudre

blanche, le 5-[4-[(E)-1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-1-(phényl)-2-éthényl]phényl]-1<math>H-tétrazole (CB56898) (Rdt = 12%).

5

10

15

 $F (^{\circ}C) = 254.$

IR (cm⁻¹): 2958; 1666; 1610; 1496; 1456; 1404; 1362; 1272; 1056; 878

 $RMN^{1}H$ 200MHz (CDCl₃) :1,22 et 1,26 (2s, 12H, 5,5,8,8-Me); 1,67 (s, 4H, 6,7-CH₂-); 6,95 (s, 1H, H vinylique); 7,14 (dd, 1H, ArH, J 2Hz et J 8Hz); 7,21 (m, 9H, ArH); 7,78 (d, 2H, ArH, J 8Hz).

MS EI 70ev (m/z, % intensité) : 434 (M², 66 %); 406 (100); 219 (39); 204 (57).

MSHR EI 70 ev : $M_{\text{ff}} = 434,2473$ pour $C_{29}H_{30}N_{2}$ $M_{\text{th}} = 434,2470$.

HPLC Colonne Waters HR C_{18} , 8 x 100 mm, 6 μ , détecteur UV Waters 486 à 260 nm, débit 3 ml/min, éluant MeOH : H_2O = 90 : 10 + 0,1% de TFA, tétrazole (CB56898)

tr = 4,17 min 99,48

Exemple 34: Préparation des (E) et (Z) 5-[2-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl) <math>1-5-thiényl1-1H-tétrazoles (CB07734 et CB92855).

25

30

20

1) (E) et (Z) $2-[1-(5,6,7,8-t\acute{e}trahydro-5,5,8,8-t\acute{e}tram\acute{e}thyl-2-naphtal\acute{e}nyl)-2-prop\acute{e}nyl)]-5-cyanothiophènes.$

A une solution de bromure de (5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-6-méthyltriphényl-phosphonium (7,28~g,~13,22~mmol) dans 20~ml de THF, on ajoute à - $70~^{\circ}$ C une solution de tBuOK 1M dans le THF (14

10

15

20

ml, 14 mmol). On poursuit l'agitation à - 70 °C pendant 1 h avant d'ajouter le 2-acétyl-5-cyanothiophène (1 g, 6,61 mmol) en solution dans 10 ml de THF. Le milieu réactionnel est porté à température ambiante et on agite pendant 14 h. On hydrolyse ensuite à 0 °C par une solution de HCl 3N. Après retour à température ambiante, on extrait à l'éther, sèche sur MgSO4, filtre et évapore les solvants. Le produit brut est purifié par chromatographie éclair sur silice (éluant éther de pétrole = éther éthylique 100 : 1). On obtient 0.41 g d'une huile jaune, le (Z) 2-[1-(5,6,7,8tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl)]-5-cyanothiophène et 0,39 g d'une poudre blanche, le (E) 2-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl)]-5-cyanothiophène et 0,70 g du mélange des deux isomères (2) et (E) (Rdt global = 68 %).

Isomère (Z) :

RMN¹H 200MHz (CDCl₃): 1,10 et 1,25 (2s, 12H, 5,5,8,8-Me); 1,67 (s, 4H, 6,7-CH₂); 2,20 (s, 3H, Me vinylique); 6,65 (s, 1H, H vinylique); 6,90 (d, 2H, ArH, J 4Hz); 7,05 (s, 1H, ArH); 7,22 (d, 2H, ArH, J 8Hz); 7,40 (d, 1H, ArH, J 4Hz).

Isomère (E) :

 $F(^{\circ}C) = 108.$

 $RMN^{1}H$ 200MHz (CDCl₃) : 1,30 (s, 12H, 5,5,8,8-Me); 1,70 (s, 4H, 6,7-CH₂); 2,30 (s, 3H, Me vinylique); 7,02 (s,

1H, H vinylique); 7,10-7,20 (m, 2H, ArH); 7,25-7,35 (m, 2H, ArH); 7,55 (d, 1H, ArH, J 4Hz).

2) (E) 5-[2-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-5 tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl)l-5-thiényl]-1Htétrazole (CB07734).

A une solution du (E) $2-\{1-(5,6,7,8-\text{tétrahydro-}5,5,8,8-\text{tétraméthyl-}2-\text{naphtalényl})-2-\text{propényl}\}]-5-$ cyanothiophène (0,39 g, 1,16 mmol) dans du toluène anhydre (2,3 ml), on additionne successivement de l'oxyde de dibutylétain (38,3 mg, 0,14 mmol) et de l'azoture de triméthylsilyle (0,31 ml, 2,32 mmol). Le milieu réactionnel est chauffé 14 h à reflux (110°C) sous atmosphère d'argon et agitation magnétique. On purifie par chromatographie éclair sur silice (éluant MeOH : $CH_2Cl_2 = 10 : 90$) pour obtenir après évaporation 118,8 mg d'une poudre blanche, le (E) $5-\{2-[1-(5,6,7,8-\text{tétrahydro-}5,5,8,8-\text{tétraméthyl-}2-\text{naphtalényl})-2-\text{propényl})\}-5-\text{thiényl}]-1H-tétrazole (CB07734) (Rdt = 27%).$

20

25

30

10

15

 $F(^{\circ}C) = 186-189.$

IR (cm⁻¹): 3644; 3272; 1594; 1458; 1406.

RMN¹H 200MHz (CDCl₃) :1,27 et 1,28 (2s, 12H, 5,5,8,8-Me); 1,67 (s, 4H, 6,7-CH₂-); 2,28 (s, 3H, Me vinylique); 7,02 (s, 1H, H vinylique); 7,08-7,15 (m, 2H, ArH); 7,24-7,30 (m, 2H, ArH); 7,74 (d, 1H, ArH, J 4Hz).

MS EI 70eV (m/z, % intensité) : 378 (M, 100 %); 358 (83); 69 (67).

MSHR EI 70 eV : $M_{\text{tr}} = 378,1880$ pour $C_{22}H_{26}N_4S$ $M_{\text{th}} = 378,1878$.

HPLC Colonne Waters HR $C_{18},\ 8\ x\ 100$ mm, 6m, détecteur UV Waters 486 à 260 nm, débit 3 ml/min, éluant

15

20

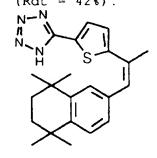
25

MeOH : H_2O = 90 : 10 + 0,1% de TFA, tétrazole (CB07734) tr = 3,49 min 98,9%.

3) (Z) 5-[2-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-5 <u>tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl)l-5-thiényll-1H-</u> tétrazole (CB92855).

A une solution du (Z) 2-[(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl]-5-

cyanothiophène (0,41 g, 1,22 mmol) dans du toluène anhydre (2,4 ml), on additionne successivement de l'oxyde de dibutylétain (39,2 mg, 0,15 mmol) et de l'azoture de triméthylsilyle (0,325 ml, 2,44 mmol). Le milieu réactionnel est chauffé 15 h à reflux (110°C) sous atmosphère d'argon et agitation magnétique. On purifie par chromatographie éclair sur silice (éluant MeOH : CH2Cl2 = 5 : 95) suivie d'une HPLC préparative (éluant MeOH : H2O = 92 : 8 + 0,1 % de TFA) pour obtenir après évaporation 192,6 mg d'une poudre blanche, le (Z) 5-[2-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl)]-5-thiényl]-1H-tétrazole (CB92855) (Rdt = 42%).



 $F (^{\circ}C) = 126.$

IR (cm^{-1}) : 2950; 1552; 1460; 1408; 1362.

RMN¹H 200MHz (CDCl₃) :1,07 et 1,20 (2s, 12H, 5,5,8,8-Me); 1,58 (s, 4H, 6,7-CH₂-); 2,22 (s, 3H, Me vinylique); 6,56 (s, 1H, H vinylique); 6,88-7,09 (m, 2H, ArH); 7,10-7,16 (m, 2H, ArH); 7,66 (d, 1H, ArH, J 4Hz).

MS EI 70eV (m/z, % intensité) : 378 (M, 86 %); 350 (74 %); 319 (11 %); 165 (15 %); .69 (100 %).

30 MSHR EI 70 eV : $M_{tr} = 378,1889$ pour $C_{22}H_{26}N_4S$ $M_{th} = 378,1878$.

HPLC Colonne Waters HR C_{18} , 8 % 100 mm, 6μ , détecteur UV Waters 486 à 260 nm, débit 3 ml/min, éluant MeOH : H_2O = 90 : 10 + 0,1% de TFA, tétrazole (CB07734) tr = 2,87 min 98,9%.

5

10

15

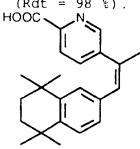
20

30

Exemple 35: Préparation de l'acide (Z) 5-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényllpyridinyl-2-carboxylique (CB16279).

Une suspension de (Z) 5-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl]pyridinyl-2-carboxylate de méthyle, (0,3 g, 0,82 mmol) en solution dans de la potasse (0,46g, 2,18 mmol) hydrométhanolique (H₂O 1,1 ml et MeOH 9 ml) est chauffée à reflux sous agitation magnétique pendant 3 h. On évapore le méthanol à l'évaporateur rotatif, reprend à l'eau (10 ml), acidifie par HCl 3N, extrait (5 x 30ml) au dichlorométhane, sèche la phase éthérée sur MgSO4, filtre et évapore. Le produit brut est lavé au pentane puis filtré, on obtient 0,28 g d'un solide blanc, l'acide (Z) 5-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl]pyridinyl-2-

carboxylique (CB16279) (Rdt = 98 %).



 $F(^{\circ}C) = 62-64$.

IR (cm^{-1}) : 3250; 2954; 1898; 1706; 1590.

25 RMN¹H 200MHz (CDCl₃): 0,94 et 1,19 (2s, 12H, 5,5,8,8-Me); 1,56 (s, 4H, 6,7-CH₂-); 2,23 (d, 3H, Me vinylique, J 1,3 Hz); 6,67 (m, 1H, H vinylique); 6,73 (s, 2H, ArH); 7,09 (d, 1H, ArH, J 8Hz); 7,82 (d, 1H, ArH, J 8Hz); 8,15 (d, 1H, ArH, J 8Hz); 8,41 (s, 1H, ArH).

MS EI 70 eV (m/z, % intensité) : 349 (M, 76%); 334 (100); 316 (5).

15

20

25

30

MSHR EI 70 eV : $M_{th} = 349,2059$ pour $C_{23}H_{27}NO_2$ $M_{th} = 349,2042$.

HPLC Colonne Waters HR C_{18} , 8 x 100 mm, 6μ , détecteur UV Waters 486 à 260 nm, débit 3 ml/min, éluant MeOH : H_2O = 90 : 10 + 0,1% de TFA, acide (CB16279) tr = 5,86 min 99,7%.

Exemple 36: Préparation des acides (E) et (Z) 2-[11-(5.6.7.8-tétrahydro-3.5.5.8.8-pentaméthyl-2naphtalényl)-2-propényl)pyri-dinyl-5-carboxyliques

naphtalényl)-2-propényllpyri-dinyl-5-carboxyliques (CB90525) et (CB93634).

1) (E) et (Z) 2-[1-(5,6,7,8-Tétrahydro-3,5,5,8,8-pentaméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl)pyridinyl-5-carboxylates de méthyle.

A une solution de bromure de (5,6,7,8-tétrahydro-3,5,5,8,8-pentaméthyl-2-naphtalényl)-6-méthyltriphénylphosphonium (5,28 g, 9,48 mmol) dans 15 ml de THF, on ajoute à - 70 °C une solution de tBuOK 1M dans le THF (10 ml, 10 mmol). On poursuit l'agitation à - 70 °C pendant 45 min avant d'ajouter une solution du 2-acétylpyridine-5carboxylate de méthyle (0,85 g, 4,74 mmol) dans 7 ml de THF à cette température. Le milieu réactionnel est porté à température ambiante et on poursuit l'agitation pendant 13 h. On hydrolyse ensuite à 0 °C par une solution de HCl 3N (30 ml). Après retour à température ambiante, on extrait au dichlorométhane, sèche sur MgSO4, filtre et évapore les solvants. Le produit brut est purifié par chromatographie éclair sur silice (éluant éther de pétrole : éther = 100 : 10 puis 100 : 15). On obtient 0,59 g des esters (E) et (2) 2-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-3,5,5,8,8-pentaméthyl-2naphtalényl)-2-propényl]pyridinyl-5-carboxylates de méthyle (Rdt = 34 %) ((E) : (Z) = 64 : 34).

Isomère (Z) :

15

RMN¹H 200MHz (CDCl₁): 0,60 et 1,15 (2 s, 12H, 5,5,8,8-Me); 1,40-1,60 (m, 4H, 6,7-CH₂-); 2,25 (s, 3H); 2,32 (s, 3H); 3,95 (s, 3H, MeO-); 6,60 (s, 1H); 6,75 (s, 1H); 7,05 (s, 1H, ArH); 7,62 (m, 1H, ArH); 7,92 (dd, 1H, ArH, J 2Hz et J 8Hz); 9,15-9,25 (m, 1H, ArH).

Isomère (E) :

10 RMN¹H 200MHz (CDCl₃): 1,30 et 1,32 (2 s, 12H, 5,5,8,8-Me); 1,40 (s, 4H, 6,7-CH₂-); 2,27 (s, 3H); 2,32 (s, 3H); 3,97 (s, 3H, MeO-); 6,82 (s, 1H); 6,90 (s, 1H); 7,08 (s, 1H, ArH); 7,20 (m, 1H, ArH); 8,02 (dd, 1H, ArH, J 2Hz et J'8Hz); 9,15-9,25 (m, 1H, ArH).

2) Acides (E) et (Z) 2-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-3,5,5,8,8-pentaméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl]pyri-dinyl-5-carboxylates de méthyle (CB90525 et CB93634).

Une suspension des (E) et (Z) du 2-{1-(5,6,7,8-20 tétrahydro-3,5,5,8,8-pentaméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl]-pyridinyl-5-carboxylates de méthyle ((Z) : (E) = 64 : 36)), (0,59 g, 1,56 mmol) en solution dans de la potasse (0,87g, 15,6 mmol) hydrométhanolique (H2O 2 ml et MeOH 17,6 ml) est chauffée à reflux sous agitation magnétique pendant 3 h. On évapore le méthanol à l'évaporateur rotatif, reprend à l'eau (10 ml), acidifie par HCl 3N, extrait (5 x 30ml) au dichlorométhane, sèche la

phase éthérée sur MgSO4, filtre et évapore. Le produit brut est purifié par HPLC préparative (éluant: MeOH : H2O : 86 : 14), on obtient 138 mg d'un solide blanc, l'acide (Z) 2-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-3,5,5,8,8-pentaméthyl-2-

naphtalényl)-2-propényl]pyridinyl-5-carboxylique (CB90525) (Rdt = 25 %) et 126 mg. d'un solide blanc, l'acide (E) 2-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-3,5,5,8,8-pentaméthyl-2naphtalényl)-2-propényl]pyridinyl-5-carboxylique (CB93634) (Rdt = 22 %).

10

5

Acide (Z) 2-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-3,5,5,8,8pentaméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl)pyridinyl-5carboxylique (CB90525).

15

20

 $F(^{\circ}C) = 85.$

IR (cm⁻): 2956; 2866; 1722; 1898; 1602; 1450; 1390.

 $RMN^{1}H$ 200MHz (CDC1.) : 0,79 et 1,19 (2 s, 12H, 5, 5, 8, 8-Me); 1, 23-1, 51 (m, 4H, 6, 7-CH₂-); 2, 27 (s, 3H); 2, 37(s, 3H); 6.51 (s, 1H); 6.95 (s, 1H); 7.02 (s, 1H, ArH);7,16 (s, 1H); 8,30 (d, 1H, ArH, J 5Hz); 9,40 (s, 1H, ArH); 12,7 (s, 1H, H mobile).

MS IC négative 200 eV (m/z, % intensité) : 363(M, 67%); 362 (100).

25 HPLC Colonne Waters HR C₁₈, 8 x 100 mm, détecteur UV Waters 486 à 260 nm, débit 3 ml/min, éluant MeOH : H_2O = 85 : 15 + 0,1% de TFA, acide (CB90525) tr = 3,32 min 98,4%.

Acide (E) 2-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-3,5,5,8,8-pentaméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl]pyridinyl-5-carboxylique (CB93634).

 $F(^{\circ}C) = 157.$

10

IR (cm⁻¹): 3106; 2956; 2595; 1734; 1644; 1600; 1440; 1392; 1242; 1194; 1142.

RMN¹H 200MHz (CDCl₃) : 1,27 et 1,29 (2 s, 12H, 5,5,8,8-Me); 1,69 (s, 4H, 6,7-CH₂-); 2,29 (s, 3H); 2,35 (s, 3H); 7,16 (s, 1H); 7,21 (s, 1H); 7,55 (m, 1H, H mobile); 7,65 (s, 1H); 7,92 (d, 1H, J 8Hz); 8,73 (d, 1H, J 8 Hz); 9,47 (s, 1H,).

MS IC négative 200 eV (m/z, % intensité) : 363 (M^{*} , 84%); 362 (100).

- HPLC Colonne Waters HR C_{18} , 8 x 100 mm, 6μ , détecteur UV Waters 486 à 260 nm, débit 3 ml/min, éluant MeOH : H_2O = 90 : 10 + 0,1% de TFA, acide (CB93634) tr = 4,72 min 98,1%.
- Exemple 37: Préparation des acides (E) et (Z) 5-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-3,5,5,8,8-pentaméthyl-2naphtalényl)-2-propényl|pyridinyl-2-carboxyliques (CB56004) et (CB71329).
- 25
 1) (E) et (Z) 5-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-3,5,5,8,8-pentaméthyl-2-naphtalényl)-2-propényll pyridinyl-2-(N,N-disopropyl)amides.

A une solution de bromure de (5,6,7,8-tétrahydro-3,5,5,8,8-pentaméthyl-2-naphtalényl)-6-méthyltriphényl-

30 phosphonium (11,1 g, 19,9 mmol) dans 31 ml de THF, on ajoute à - 70 °C une solution de tBuOK 1M dans le THF (21 ml, 21 mmol). On poursuit l'agitation à - 70 °C pendant 1 h

avant d'ajouter le 5-acétyl-2-(N, N-diisopropyl) amide (2,47 g, 9,94 mmol) à cette température. Le milieu réactionnel est porté à température ambiante et on poursuit l'agitation pendant 18 h. On hydrolyse ensuite à 0 °C par une solution de HCl 3N (25 ml). Après retour à température ambiante, on extrait au dichlorométhane, sèche sur MgSO₄, filtre et évapore les solvants. Le produit brut est purifié par chromatographie éclair sur silice (éluant éther de pétrole : éther = 100 : 10 et 100 : 20). On obtient 3,59 g d'une gomme jaunâtre, les (E) et (Z) 5-{1-(5,6,7,8-tétrahydro-3,5,5,8,8-pentaméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl]pyridinyl-2-(N, N-diisopropyl) amides (Rdt global = 83%) ((E) : (Z) = 1 : 2).

Isomère (Z) :

15

20

5

10

Isomère (E) :

RMN¹H 200MHz (CDCl₃): 0,9 (s, 12H, 5,5,8,8-Me); 1,05-1,20 (m, 12H); 1,30 (s, 4H, 6,7-CH₂); 2,17 (s, 3H); 2,22 (s, 3H); 3,70-3,95 (m, 2H); 6,92 (m, 1H); 7,10 (m, 1H); 7,20 (m, 1H); 7,50 (m, 1H); 7,80-7,90 (m, 1H); 8,45 (m, 1H).

2) (E) et (Z) 5-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-3,5,5,8,8-pentaméthyl-2-naphtalényl)-2-propényll-2-formyl pyridines.

5

10

15

20

A une solution des (E) et (2) 5-[1-(5,6,7,8tétrahydro-3,5,5,8,8-pentaméthyl-2-naphtalényl)-2propényl]-pyridinyl-2-(N, N-diisopropyl) amides ((E) : (Z) = 1 : 2) (2,56 q, 5,86 mmol) dans 28 ml de THF, on ajoute à -70 °C une solution d'hydrure de diisobutylaluminium 1,5 M dans le toluène (15,9 ml, 8,8 mmol). On laisse remonter à température ambiante et agite à cette température pendant 2 h. On refroidit à -70 °C et on hydrolyse par une solution aqueuse de HCl 3N (25 ml), on remonte à température ambiante et on extrait au dichlorométhane (5 x 50 ml). La phase organique est séchée sur MgSO₄, filtrée et évaporée. Le produit brut est purifié par chromatographie éclair sur silice (éluant éther de pétrole : éther = 100 : 10). On obtient 0,57 g d'une huile jaune, les (E) et (Z) 5-[1-(5, 6, 7, 8-tétrahydro-3, 5, 5, 8, 8-pentaméthyl-2-naphtalényl)-2propény1]-2-formylpyridines (Rdt = 28 %) (E : Z = 1 : 1).

RMN¹H 200MHz (CDCl₃) : 0,76 (s, 0,5x6H); 1,20 (s, 0,5x6H); 1,28 (s, 0,5x12H); 1,40-1,60 (m, 0,5x4H); 1,68 (s, 0,5x4H); 2,15-2,30 (m, 6H); 6,51 (s, 0,5x1H); 6,72 (s, 0,5x1H); 6,95-7,05 (m, 1H); 7,14 (s, 0,5x1H); 7,18 (s, 0,5x1H); 7,55-7,70 (m, 0,5x1H); 7,80 (d, 0,5x1H, J 8Hz); 7,96 (m, 1H); 8,45 (m, 0,5x1H); 8,95 (m, 0,5x1H); 9,96 (s, 0,5x1H); 10,08 (s, 0,5x1H).

10

15

20

3) (E) et (Z) 5-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-3,5,5,8,8-pentaméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl)pyridinyl-2-carboxylates de méthyle.

A une solution du mélange des (E) et (2) 5-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-3,5,5,8,8-pentaméthyl-2-naphtalényl)-2propényl]-2-formylpyridines (0,57 g, 1,64 mmol) dans 41 ml de méthanol, on ajoute successivement 0,145 ml d'acide acétique, de l'oxyde de manganèse (1,43 g, 16,5 mmol) et du cyanure de sodium (0,40 g, 8,20 mmol) à température ambiante. Le milieu réactionnel est agité à cette température pendant 4 h. On filtre sur papier, évapore et reprend par 20 ml d'eau, extrait à l'éther (5 x 50 ml). sèche sur MgSO4, filtre et évapore. Le produit brut est purifié par chromatographie éclair sur silice (éluant éther de pétrole : éther = 70 : 30). On obtient après évaporation 0,11 g d'une pate jaune, le (2) 5-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-3,5,5,8,8-pentaméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl]pyridinyl-2-carboxylate de méthyle (Rdt = 18 %) et 0,09 g d'une poudre blanche, le (E) 5-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-3,5,5,8,8pentaméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl]pyridinyl-2carboxylate de méthyle (Rdt = 14 %).

Isomère (Z) :
MeO₂C

RMN¹H 200MHz (CDCl₃): 0,78 et 1,18 (s, 6H, 5,5,8,8-Me); 1,40-1,65 (m, 4H, 6,7-CH₂-); 2,21 (s, 3H, ArMe); 2,24 (s, 3H, Me vinylique); 3,94 (s, 3H, -OMe); 6,52 (s, 1H); 6,67 (s, 1H); 6,98 (s, 1H, ArH); 7,55-7,59 (m, 1H, ArH); 7,94 (d, 1H, ArH J 7Hz); 8,38 (m, 1H, ArH).

Isomère (E) :

 $F (^{\circ}C) = 132.$

RMN¹H 200MHz (CDCl₃) : 1,27 (s, 12H, 5,5,8,8-Me); 1,68 (s, 4H, 6,7-CH₂-); 2,20 (s, 3H, Me vinylique); 2,23 (s, 3H, ArMe); 4,00 (s, 3H, -OMe); 6,94 (s, 1H); 7,12 (s, 1H); (m, 2H, ArH); 7,18 (s, 1H); 7,89-7,94 (m, 1H, ArH); 8,11 (d, 1H, ArH, J 8Hz); 8,89 (m, 1H, ArH).

4) Acide (Z) 5-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-3,5,5,8,8-10 pentaméthy]-2-naphtalényl)-2-propényl]pyridinyl-2-carboxylique (CB56004).

Une suspension de (Z) 5-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-3,5,5,8,8-pentaméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl]pyridinyl-2-carboxylate de méthyle, (110 mg, 0,29 mmol) en solution dans de la potasse (160 mg, 2,90 mmol) hydrométhanolique (H₂O 0,3 ml et MeOH 3,1 ml) est chauffée à reflux sous agitation magnétique pendant 6 h. On évapore le méthanol à l'évaporateur rotatif, reprend à l'eau (10 ml), acidifie par HCl 3N, extrait (3 x 20ml) au dichlorométhane, sèche la phase éthérée sur MgSO₄, filtre et évapore. Le produit brut est lavé au pentane puis filtré, on obtient 80 mg d'un solide, l'acide (Z) 5-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-3,5,5,8,8-pentaméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl]pyridinyl-2-carboxylique (CB56004) (Rdt = 76 %).

25

5

15

20

 $F(^{\circ}C) = 66$.

15

IR (cm⁻¹): 3250; 2924; 1706; 1590; 1446; 1282; 1240; 1150; 1030

RMN¹H 200MHz (CDCl₃): 0,75 et 1,20 (2s, 12H, 5,5,8,8-Me); 1,23 (s, 3H, Me vinylique); 1,50-1,56 (m,4H, 6,7-CH₂-); 2,26 (s, 3H, ArMe); 6,48 (s, 1H); 6,73 (s, 1H); 7,03 (s, 1H); 7,96 (dd, 1H, ArH, J 1,7 Hz et J 8 Hz); 8,05 (d, 1H, ArH J 8 Hz); 8,24 (s, 1H, ArH).

MS EI 70 eV (m/z, % intensité) : 363 (M', 70%); 348 (100); 330 (35).

10 MSHR EI 70 eV : $M_{tr} = 363,2201$ pour $C_{24}H_{29}NO_2$ $M_{th} = 363,2198$.

HPLC Colonne Waters HR C_{18} , 8 x 100 mm, 6 μ , détecteur UV Waters 486 à 260 nm, débit 3 ml/min, éluant MeOH : H_2O = 85 : 15 + 0,1% de TFA, acide (CB56004) tr = 3,22 min 97,3%

5) Acide (E) 5-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-3,5,5,8,8-pentaméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl)pyridinyl-2-carboxylique (CB71329).

20 Une suspension de (E) 5-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-3,5,5,8,8-pentaméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl]pyridinyl-2-carboxylate de méthyle, (90 mg, 0,23 mmol) en solution dans de la potasse (130 mg, 2,30 mmol) hydrométhanolique (H₂O 0,25 ml et MeOH 2,5 ml) est chauffée à reflux sous 25 agitation magnétique pendant 2 h. On évapore le méthanol à l'évaporateur rotatif, reprend à l'eau (10 ml), acidifie par HCl 3N, extrait (3 x 20ml) au dichlorométhane, sèche la phase éthérée sur MgSO4, filtre et évapore. Le produit brut est lavé au pentane puis filtré , on obtient 80 mg d'un 30 solide blanc, l'acide (E) 5-[1-(5,6,7,8-tetrahydro-3,5,8,8-pentaméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl]pyridinyl-2-carboxylique (CB71329) (Rdt = 95 %).

 $F(^{\circ}C) = 172.$

IR (cm⁻¹) : 3406; 2924; 2458; 1894; 1710; 1584; 1452; 1320; 1128; 1132.

5 RMN¹H 200MHz (CDCl₃): 1,27 (s, 12H, 5,5,8,8-Me); 1,68 (s,4H, 6,7-CH₂-); 2,21 (s, 3H); 2,24 (s, 3H); 6,98 (s, 1H, H vinylique); 7,13 (s, 1H, ArH); 7,17 (s, 1H); 8,03 (d, 1H, ArH, J 8 Hz); 8,21 (d, 1H, ArH J 8 Hz); 8,77 (m, 1H, ArH).

MS EI 70 eV (m/z, % intensité) : 363 (M['], 75%); 348 (100); 330 (44); 304 (33).

MSHR EI 70 eV : $M_{\text{tr}} = 363,2195$ pour $C_{24}H_{29}NO_2$ $M_{\text{th}} = 363,2198$.

HPLC Colonne Waters HR C_{18} , 8 x 100 mm, 6μ , détecteur UV Waters 486 à 260 nm, débit 3 ml/min, éluant MeOH : H_2O = 85 : 15 + 0,1% de TFA, acide (CB71329) tr = 4,67 min 97,8%.

10

10

15

20

25

REVENDICATIONS

1) Dérivés polycycliques aromatiques de type rétinoïde de formule générale :

R₂ 16 17 18 X₂ R₃ CH₃ 12 R₃ CH₃ 11 R₄ R₇ R₆ R₅ (I)

dans laquelle les groupements R_3 et R_4 portés par la double liaison entre les carbones 11 et 12 sont en cis et R_1 , R_2 , R_3 , R_4 , R_5 , R_6 , R_7 , X_1 , X_2 et X_3 ont les significations suivantes :

- R1 représente un atome d'hydrogène, un radical alkyle inférieur, ou un groupe de formule -CH2OH, -OH, -CHO, -COOH, -COR8, -CH2OCOR9, -SH, -S-alkyl, -PO3H2, p-hydroxyphénylaminocarbonyl, tétrazol-5-ylaminocarbonyl, tétrazol-5-yl, 5-trifluorométhyl-tétrazoyl, et quand cela est possible leurs sels avec des acides tolérés physiologiquement, où R8 et R9 sont :

. un atome d'hydrogène, un groupe -OH, un radical alkyle inférieur ou un groupe de formule -OR $_{10}$, où R $_{10}$ représente un radical alkyle ramifié ou non ayant de l à 20 atomes de carbone, un radical alkényle ramifié ou non ayant de 2 à 20 atomes de carbone, un radical aryle ou aralkyle, ou

. un groupe aminé de formule :

10

15

20

25

30

inférieur, un radical aryle ou aralkyle, un reste d' α -aminoacide, un reste de sucre ou un hétérocycle dans lequel r et r' pris ensemble forment un hétérocycle.

- R_2 représente un atome d'hydrogène, un atome d'halogène et plus particulièrement un atome de fluor, un radical alkyle inférieur, un groupe de formule -COOH, -OR11, -SR11, -(CF2)nCF3 où n est un nombre entier compris entre 0 et 10, ou un groupe -OCOR11, et quand cela est possible leurs sels avec des acides tolérés physiologiquement, ou un groupe aminé de formule :

r', dans laquelle r et r' ont la même signification que précédemment, et R_{11} représente un atome d'hydrogène, un radical alkyle inférieur, un radical fluoroalkyle ayant de l à 6 atomes de carbone et de 3 à 7 atomes de fluor, un radical aryle ou un radical aralkyle.

- R₃ représente un atome d'hydrogène, un radical trifluorométhyle, un radical aryle, un radical aralkyle ou un radical alkyle inférieur éventuellement substitué par un hydroxyle ou par un ou plusieurs atomes de fluor, par un alcoxy inférieur ou par un groupe de formule $-(C=0)R_{12}$, dans laquelle R₁₂ représente un atome d'hydrogène, un radical alkyle inférieur, un radical hydroxyle, un radical alcoxy inférieur ou un groupe aminé de formule :

-N , dans laquelle r et r' ont la même signification que précédemment.

- R4 représente un atome d'hydrogène ou un radical aryle.

- R_5 représente un atome d'hydrogène, un radical alkyle inférieur, un atome d'halogène, un radical fluoroalkyle ayant de l à 6 atomes de carbone et de 3 à 7 atomes de fluor, ou un groupe de formule -OR13 où R_{13} représente un atome d'hydrogène, un radical alkyle

15

20

25

30

inférieur, un radical aryle ou un radical aralkyle ou un groupement trifluorométhyle.

- $-\ \mbox{X}_1$ est choisi parmi un atome de carbone, un atome d'oxygène ou un atome de soufre, et alors,
 - R5 et R6 sont :
- . des radicaux méthyles ou éthyles, dans le cas où X_1 est un atome de carbone,
- . rien dans le cas où X_1 est un atome de soufre ou un atome d'oxygène,
- . un ou deux atomes d'oxygène dans le cas où X_1 est un atome de soufre (cas d'un sulfoxyde -SO- ou d'une sulfone -SO2-).
 - X₂ et X₃, identiques ou différents, représentent un atome de carbone ou un atome d'azote, ou encore X₂-X₃ sont un seul atome de soufre, d'oxygène, ou d'azote, ainsi le noyau porteur de X₂ et X₃ peut être benzénique, pyridinique, thiophénique, furanique, pyrrolique, ou, dans le cas où X₂ est un atome d'oxygène et X₃ un atome de carbone, C₁₃ et C₁₄ représente un seul et même atome de carbone, ainsi le noyau porteur de X₂ et X₃ peut être isoxazolique.
 - 2) Dérivés selon la revendication 1, caractérisés en ce que dans la formule (I), R4 représente un atome d'hydrogène.
 - 3) Dérivés selon les revendications 1 ou 2, caractérisés en ce que dans la formule (I), R3 représente un alkyle inférieur ou un radical trifluorométhyle ou un groupe $-(CH_2)_nCF_3$ où n est un nombre entier compris entre 0 et 10.
- 4) Dérivés selon l'une quelconque des revendications 1 à 3, caractérisés en ce que dans la formule (I), R2 représente un atome d'hydrogène et R1 représente un groupe tétrazoyle ou un groupe -COOH.

- 5) Les dérivés selon l'une quelconque des revendications l à 4 :
- L'acide (2) $2-[1-(5,6,7,8-t{\'e}trahydro-5,5,8,8-t{\'e}tram{\'e}thyl-2-naphthal{\'e}nyl)-2-prop{\'e}nyl]pyridinyl-5-$
- 5 carboxylique.

20

35

- L'acide (E) 4-{1-trifluorométhyl-2-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-1-éthényl}benzoïque.
- L'acide (Z) 4-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-3,5,5, 8,8-pentaméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl]benzoïque.
- L'acide (E) $4-\{1-\text{trifluorom\'ethyl-}2-(5,6,7,8-\text{t\'etrahydro-}3,5,5,8,8-\text{pentam\'ethyl-}2-\text{naphtal\'enyl}\}-1- \acute{\text{eth\'enyl}}$ benzoïque.
- L'acide (Z) 4-[1-(3',4'-dihydro-4',4'-diméthyl-1',1'-dioxyde-2'H-1'-benzothiopyran-6'-yl)-2-propényl]benzoïque.
 - Le (Z)-5- $\{4-\{1-(5,6,7,8-t\acute{e}trahydro-5,5,8,8-t\acute{e}tram\acute{e}thyl-2-naphtal\acute{e}nyl\}$ -2-propényl]phényl}-1H-t\acute{e}trazole.
 - L'acide (E) 5-[4-[1-trifluorométhyl-2-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-1-éthényl]phényl]-1H-tétrazole.
 - Le (Z) $5-[4-[1-(5,6,7,8-t\acute{e}trahydro-3,5,5,8,8-pentam\acute{e}thyl-2-naphtal\acute{e}nyl)-2-prop\acute{e}nyl]ph\acute{e}nyl]-1H-t\acute{e}trazole.$
- L'acide (E) 5-[4-[1-trifluorométhyl-2-(5,6,7,8-25 tétrahydro-3,5,5,8,8-pentaméthyl-2-naphtalényl)-1éthényl]phényl]-1H-tétrazole.
 - Le (Z) 5 [4-[1-(3',4'-dihydro-4',4'-diméthyl-1',1'-dioxyde-2'H-1'-benzothiopyran-6'-yl)-2-propényl]-lH-tétrazole.
- L'acide (Z) 2-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl]thiényl-5-carboxylique.
 - Le (Z) $5-[2-[1-(5,6,7,8-Tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl)}5-thiényl}-1H$ tétrazole.

15

20

25

traditionnel.

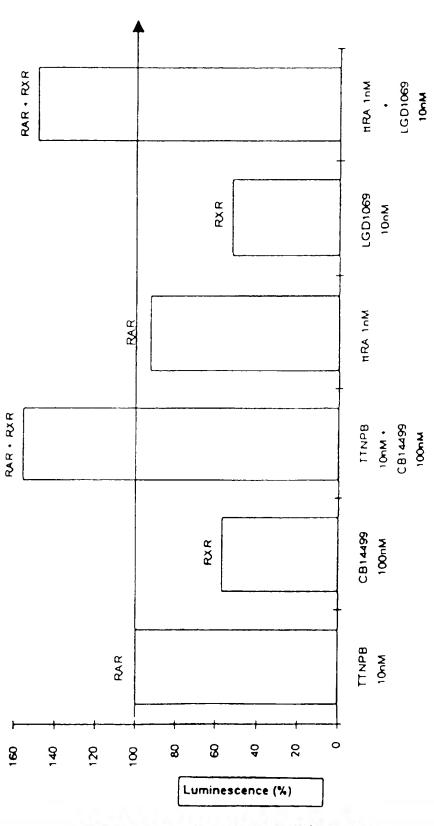
- L'acide (Z) 5-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl]pyridinyl-2-carboxylique.
- L'acide (Z) 2-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-3,5,5,8,8-pentaméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl]pyridinyl-5-carboxylique.
 - L'acide (Z) 5-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-3,5,5,8,8-pentaméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl]pyridinyl-2-carboxylique, désigné CB56004 et répondant à la formule suivante :
 - L'acide (Z) 5-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl)]isoxazole-3-carboxylique.
 - L'acide (Z) 5-[1-(5,6,7,8-tétrahydro-3,5,5,8,8-pentaméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl)]isoxazole-3-carboxylique.
 - Le (2) 1-[4-[1-(5,6,7,8-Tétrahydro-5,5,8,8-tétraméthyl-2-naphtalényl)-2-propényl]phényl]-5-trifluorométhyl-1<math>H-tétrazole.
 - 6) Composition thérapeutique, dermatologique ou cosmétique renfermant au moins un dérivé de formule (I) défini dans l'une quelconque des revendications l à 5, sous forme libre ou sous forme d'un sel pharmaceutiquement acceptable, en association avec un véhicule ou diluant
- 7) Utilisation d'un dérivé de formule (I) défini dans l'une quelconque des revendications l à 5, pour la fabrication d'une composition thérapeutique utile dans le traitement ou la prévention des cancers.
- 8) Utilisation d'un dérivé de formule (I) défini dans l'une quelconque des revendications l à 5, pour la 35 fabrication d'une composition thérapeutique utile dans le

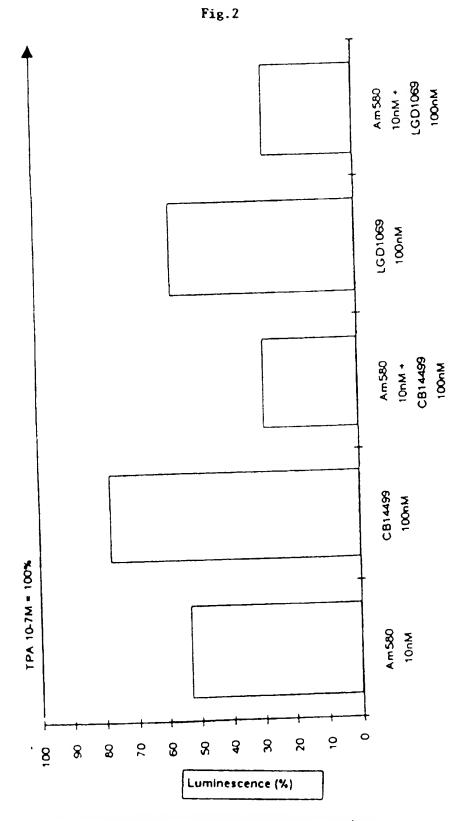
5

traitement ou la prévention du diabète non-insulinodépendant.

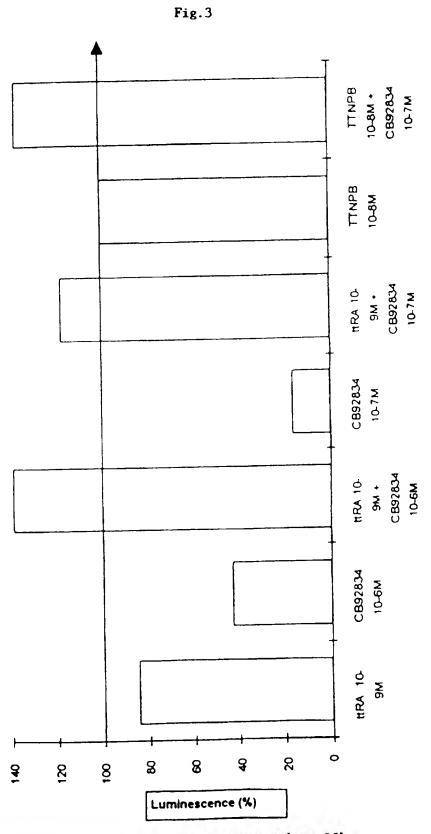
- 9) Utilisation d'un dérivé de formule (I) défini dans l'une quelconque des revendications l à 5, pour la fabrication d'une composition thérapeutique utile dans le traitement ou la prévention des maladies inflammatoires.
- 10) Utilisation d'un dérivé de formule (I) défini
 10 dans l'une quelconque des revendications 1 à 5, pour la fabrication d'une composition thérapeutique utile dans le traitement ou la prévention des maladies immunitaires.
- 11) Utilisation d'un dérivé de formule (I) défini 15 dans l'une quelconque des revendications 1 à 5, pour la fabrication d'une composition dermatologique ou cosmétique utile dans le traitement ou la prévention des maladies de la peau.

Fig.1



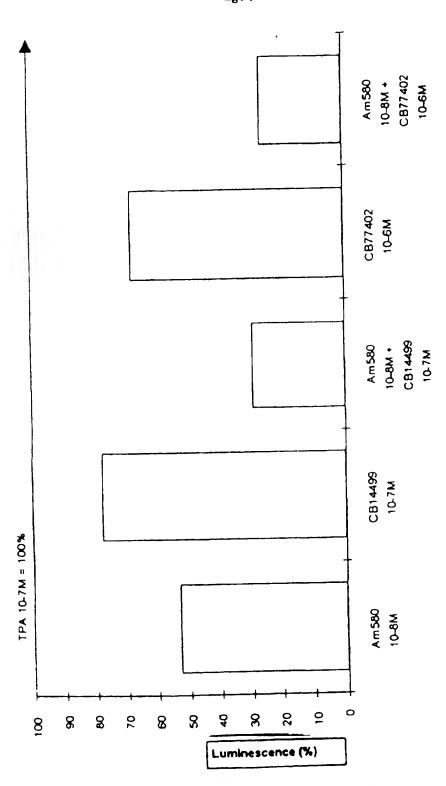


FEUILLE DE REMPLACEMENT (RÈGLE 26)



PRINCEMENT (RÈGLE 26)

Fig.4



Inte onal Application No PCI/FR 97/00079

A. CLASSIF IPC 6	CO7D257/04 CO7F9/02	C07C63/74	C07C229/00	C07D333/00
According to	International Patent Classification (IPC) or to bot	h national classificatio	n and IPC	
B. FIELDS				
Minimum do IPC 6	cumentation searched (classification system follow CO7C	ved by classification sy	moois	
Documentati	on searched other than minimum documentation to	o the extent that such o	locuments are included in	the fields searched
Electronic di	ata base consulted during the international search (name of data base and	, where practical, search te	erms used)
C. DOCUM	ENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT			
Category *	Citation of document, with indication, where app	ropriate, of the relevan	it passages	Relevant to claim No.
х	DE 37 15 955 A (F.HOFFMA CO.AG) 26 November 1987 cited in the application see page 4, line 27 - li see page 7, line 87 - pa see claims 1,14-17	n ine 28		1,3,6,11
X	EP 0 002 742 A (F.HOFFM/ CO.AG) 11 July 1979 see page 11, line 25 - see claims 1,3,13,14		&	1,6,11
Fur	her documents are listed in the continuation of bo	x C.	Patent family member	rs are listed in annex.
'A' docum consider filing 'L' docum which citation other 'P' docum	tegories of cited documents: tent defining the general state of the art which is not bered to be of particular relevance. document but published on or after the internation date tent which may throw doubts on priority claims(s) or is cited to establish the publication date of another or other special reason (as specified) tent referring to an oral disclosure, use, exhibition means tent published prior to the international filing date than the priority date claimed.	or Y.	or priority date and not a cited to understand the pi invention document of particular re- cannot be considered not involve an inventive step document of particular re- cannot be considered to a document is combined with	after the international filing date in conflict with the application but rinciple or theory underlying the elevance; the claimed invention we or cannot be considered to when the document is taken alone elevance; the claimed invention involve an inventive step when the ith one or more other such doculations obvious to a person skilled esame patent family
Date of the	actual completion of the international search		Date of mailing of the int 2 8, 04, 97	ternational search report
	Tailing address of the ISA European Patent Office, P.B. 5818 Patentlas NL - 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl, Fax: (+31-70) 340-3016	un 2	Authorized officer Klag, M	

1

International application No. PCT/FR 97/00079

D 1	Observations where certain claims were found unsearchable (Continuation of item 1 of first sheet)					
Box I	Observations where certain claims were loudy ansent made (Constituents)					
This inte	is international search report has not been established in respect of certain claims under Article 17(2)(a) for the following reasons:					
1	Claims Nos: because they relate to subject matter not required to be searched by this Authority, namely:					
2. 🗶	Claims Nos.: 1-11 because they relate to parts of the international application that do not comply with the prescribed requirements to such an extent that no meaningful international search can be carried out, specifically:					
	The definition of groupings R5, R6 in claim 1 is obscure, the definition of grouping R7 is missing.					
3.	Claims Nos.: because they are dependent claims and are not drafted in accordance with the second and third sentences of Rule 6.4(a).					
Box II	Observations where unity of invention is lacking (Continuation of item 2 of first sheet)					
	ernational Searching Authority found multiple inventions in this international application, as follows:					
This Int	emational Searching Authority found induspre investigate in the investigate in the					
1.	As all required additional search fees were timely paid by the applicant, this international search report covers all searchable claims.					
	As all searchable claims could be searched without effort justifying an additional fee, this Authority did not invite payment					
2	of any additional fee.					
3.	As only some of the required additional search fees were timely paid by the applicant, this international search report covers only those claims for which fees were paid, specifically claims Nos.:					
	covers only those claims for which lees were paid, specifically claims					
	No required additional search fees were timely paid by the applicant. Consequently, this international search report is					
4	restricted to the invention first mentioned in the claims; it is covered by claims Nos:					
Rema	rk on Protest The additional search fees were accompanied by the applicant's protest.					
	No protest accompanied the payment of additional search fees					

iformation on patent family members

Inter onal Application No
PC1/FR 97/00079

			TOTAL STATES	
Patent document cited in search report	Publication date	Patent family member(s)	Publication date	
DE 3715955 A	26-11-87	CH 670630 A AT 388728 B AU 596415 B AU 7324587 A BE 1000660 A CA 1305176 A CS 8703537 A FR 2599027 A GB 2193208 A,B LU 86885 A NL 8701236 A SE 468047 B SE 8702109 A US 4870219 A US 4990703 A US 4935560 A US 5055622 A	30-06-89 25-08-89 03-05-90 26-11-87 07-03-89 14-07-92 18-11-92 27-11-87 03-02-88 13-06-88 16-12-87 26-10-92 24-11-87 26-09-89 19-03-91 05-02-91 19-06-90 08-10-91	
EP 0002742 A	11-07-79	US 5055622 A US 5030764 A US 5030765 A JP 62283938 A AR 224357 A AT 362776 B AT 361459 B AU 525419 B AU 4286178 A BR 7808470 A CA 1123839 A CU 35002 A CY 1277 A DE 2854354 A FR 2422620 A GB 2010836 A,B HK 30185 A JP 1046493 B	09-07-91 09-07-91 09-12-87 	
		JP 1566772 C JP 54109955 A KE 3504 A NL 7812312 A	25-06-90 29-08-79 08-03-85 26-06-79	

iformation on patent family members

Inter onal Application No PC i / FR 97/00079

Patent document cited in search report	Publication date	Patent family member(s)	Publication date
EP 0002742 A	<u> </u>	SE 7813212 A US 4326055 A FR 2422677 A	23-06-79 20-04-82 09-11-79

voir revendications 1,3,13,14

'e Internationale No

PC1/FR 97/00079 A. CLASSEMENT DE L'OBJET DE LA DEMANDE C1B 6 C07C63/66 A61K31/19 C07D333/00 C07C229/00 C07C63/74 C07F9/02 CO7D257/04 selon la classification internationale des brevets (CIB) ou à la fois selon la classification nationale et la CIB B. DOMAINES SUR LESQUELS LA RECHERCHE A PORTE Documentation minimale consultée (système de classification suivi des symboles de classement) C07C CIB 6 Documentation consultee autre que la documentation minimale dans la mesure ou ces documents relevent des domaines sur lesquels a porté la recherche Base de données electronique consultée au cours de la recherche internationale (nom de la base de données, et si cela est realisable, termes de recherche utilises) C. DOCUMENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS no, des revendications visées Identification des documents cités, avec, le cas échéant, l'indication des passages pertinents Catégorie 1,3,6,11 DE 37 15 955 A (F.HOFFMANN-LA ROCHE & X CO.AG) 26 Novembre 1987 cité dans la demande voir page 4, ligne 27 - ligne 28 voir page 7, ligne 87 - page 8, ligne 9 voir revendications 1,14-17 1,6,11 EP 0 002 742 A (F.HOFFMANN-LA ROCHE & X CO.AG) 11 Juillet 1979 voir page 11, ligne 25 - ligne 28

Les documents de familles de brevets sont indiqués en annexe Voir la suite du cadre C pour la fin de la liste des documents "I" document ultérieur publié après la date de dépôt international ou la date de priorité et n'appartenenant pas à l'état de la technique pertinent, mais cité pour comprendre le principe ou la théone constituant la base de l'invention Catégories spéciales de documents cités: 'A' document définissant l'état général de la technique, non considéré comme particulièrement pertinent "E" document antérieur, mais publié à la date de dépôt international 'X' document particulièrement pertinent l'invention revendiquée ne peut être considérée comme nouveile ou comme impliquant une activité ou après cette date inventive par rapport au document considéré isolément 'L' document pouvant jeter un doute sur une revendication de priorité ou cité pour détermaner la date de publication d'une autre citation ou pour une raison spéciale (telle qu'indiquée) 'Y' document particulièrement pertinent, l'invention revendiquée ne peut être considérée comme impliquant une activité inventive lorsque le document est associé à un ou plusieurs autres 'O' document se reférant à une divulgation orale, à un usage, à documents de même nature, cette combinaison étant évidente une exponition ou tous autres moyens pour une personne du mêtre document pubble avant la date de dépôt international, mais posténeurement à la date de pnorté revendiquée '&' document qui fait partie de la même famille de brevets Date d'expedition du présent rapport de recherche internationale Date à laquelle la recherche internationale à été effectivement achevee 2 8. 04. 97 21 Avril 1997 Fonctionnaire autorisé Nom et adresse postale de l'admanistration chargée de la recherche internationale Office Européen des Brevets, P.B. 5818 Patentiaan 2 NL - 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl,

Klag, M

Fax: (+31 70) 340-3016

nande internationale n'

PCT/FR 97/00079

Cadre l Observations - lorsqu'il a été estimé que certaines revendications ne pouvaient pas faire l'objet d'une recherche (suite du point 1 de la première feuille)
Conformement a l'article 17.2)a), certaines revendications n'ont pas fait l'objet d'une recherche pour les motifs suavants:
Les revendications not se rapportent à un objet à l'égard duquel l'administration n'est pas tenue de procéder à la recherche, à savoir:
2. X Les revendications n° 1-11 se rapportent à des parties de la demande internationale qui ne remplissent pas suffisamment les conditions presentes pour qu'une recherche significative puisse être effectuee, en particulier: La définition des groupements R5, R6 dans la revendication l'est obscure, la définition du groupement R7 est absente.
3. Les revendications n ^{ai} sont des revendications dépendantes et ne sont pas rédigées conformément aux dispontions de la deuxième et de la trousième phrases de la régie 6.4.a).
Cadre II Observations - lorsqu'il y a absence d'unité de l'investion (suite du point 2 de la première feuille)
L'administration chargée de la recherche internationale à trouvé plusieurs inventions dans la demande internationale, à savoir:
Comme toutes les taxes additionnelles ont été payées dans les délais par le déposant, le présent rapport de recherche internationale porte sur toutes les revendications pouvant faire l'objet d'une recherche.
Comme toutes les recherches portant sur les revendications qui s'y prétaient ont pu être effectuees sans effort particulier justifiant une taxe additionnelle, l'administration n'a sollicité le paiement d'aucune taxe de cette nature.
Comme une partie seulement des taxes additionnelles demandées a été payée dans les délais par le déposant, le présent rapport de recherche internationale ne porte que sur les revendioations pour lesquelles les taxes ont été payées, à savoir les revendications n ^{el} :
Aucune taxe additionnelle demandée n'a été payée dans les délais par le déposant. En conséquence, le présent rapport de recherche internationale ne porte que sur l'invention menuonnes en premier lieu dans les revendications; elle est couvertes par les revendications not:
Remarque quant a la résurve Les taxes additionnelles étaient accompagnées d'une réserve de la part du déposant Le paiement des taxes additionnelles n'était assorti d'aucune réserve.

'e Internationale No Der PCI/FR 97/00079

. Document brevet cité au rapport de recherche	Date de publication	Membre(s) de la famille de brevet(s)	Date de publication
DE 3715955 A	26-11-87	CH 670630 A AT 388728 B AU 596415 B AU 7324587 A BE 1000660 A CA 1305176 A CS 8703537 A FR 2599027 A GB 2193208 A,B LU 86885 A NL 8701236 A SE 468047 B SE 8702109 A US 4870219 A US 5001276 A US 4990703 A US 4935560 A US 5055622 A US 5030764 A US 5030765 A JP 62283938 A	30-06-89 25-08-89 03-05-90 26-11-87 07-03-89 14-07-92 18-11-92 27-11-87 03-02-88 13-06-88 16-12-87 26-10-92 24-11-87 26-09-89 19-03-91 05-02-91 19-06-90 08-10-91 09-07-91 09-07-91 09-12-87
EP 0002742 A	11-07-79	AR 224357 A AT 362776 B AT 361459 B AU 525419 B AU 4286178 A BR 7808470 A CA 1123839 A CU 35002 A CY 1277 A DE 2854354 A FR 2422620 A GB 2010836 A,B HK 30185 A JP 1046493 B JP 1566772 C JP 54109955 A KE 3504 A NL 7812312 A	30-11-81 10-06-81 10-03-81 04-11-82 28-06-79 21-08-79 18-05-82 24-08-82 05-07-85 05-07-79 09-11-79 04-07-79 26-04-85 09-10-89 25-06-90 29-08-79 08-03-85 26-06-79

Renseignements relatifs au embres de familles de brevets

Derr Internationale No
PCI/FR 97/00079

Document brevet cité au rapport de recherche	Date de publication	Membre(s) de la famille de brevet(s)	Date de publication
EP 0002742 A	<u> </u>	SE 7813212 A US 4326055 A FR 2422677 A	23-06-79 20-04-82 09-11-79